

(12) DEMANDE INTERNATIONALE PUBLIÉE EN VERTU DU TRAITÉ DE COOPÉRATION
EN MATIÈRE DE BREVETS (PCT)

(19) Organisation Mondiale de la Propriété
Intellectuelle
Bureau international



(43) Date de la publication internationale
12 septembre 2003 (12.09.2003)

PCT

(10) Numéro de publication internationale
WO 03/074523 A2

(51) Classification internationale des brevets¹ :
C07D 471/08, A61K 49/06, C07D 257/02, 403/14,
519/00, C07F 9/6593 // (C07D 471/08, 257/00, 221/00)
(C07D 519/00, 471/00, 471/00, 471/00)

(74) Mandataires : BERNASCONI, Jean etc.; Cabinet
LAVOIX, 2, Place d'Estienne d'Orves, F-75441 PARIS
(FR).

(21) Numéro de la demande internationale :
PCT/FR03/00712

(81) États désignés (national) : AE, AG, AL, AM, AT, AU, AZ,
BA, BB, BG, BR, BY, BZ, CA, CH, CN, CO, CR, CU, CZ,
DE, DK, DM, DZ, EC, EE, ES, FI, GB, GD, GE, GH, GM,
HR, HU, ID, IL, IN, IS, JP, KE, KG, KP, KR, KZ, LC, LK,
LR, LS, LT, LU, LV, MA, MD, MG, MK, MN, MW, MX,
MZ, NO, NZ, OM, PH, PL, PT, RO, RU, SC, SD, SE, SG,
SK, SI, TJ, TM, TN, TR, TT, TZ, UA, UG, US, UZ, VC,
VN, YU, ZA, ZM, ZW.

(22) Date de dépôt international : 5 mars 2003 (05.03.2003)

(25) Langue de dépôt : français

(26) Langue de publication : français

(30) Données relatives à la priorité :
02/02791 5 mars 2002 (05.03.2002) FR

(84) États désignés (régional) : brevet ARIPO (GH, GM, KE,
LS, MW, MZ, SD, SI, SZ, TZ, UG, ZM, ZW), brevet
européen (AM, AZ, BY, KG, KZ, MD, RU, TJ, TM), brevet
européen (AT, BE, BG, CH, CY, CZ, DE, DK, EE, ES, FI,
FR, GB, GR, HU, IE, IT, LU, MC, NL, PT, RO, SE, SI, SK,
TR), brevet OAPI (BF, BJ, CF, CG, CI, CM, GA, GN, GQ,
GW, ML, MR, NE, SN, TD, TG).

(71) Déposant (pour tous les États désignés sauf US) :
GUERBET [FR/FR]; 15, rue des Vanesses, F-93420
VILLEPINTE (FR).

(72) Inventeurs; et

(75) Inventeurs/Déposants (pour US seulement) : NACH-
MAN, Isabelle [FR/FR]; 18 avenue Dubonnet, F-92400
COURBEVOIE (FR). PORT, Marc [FR/FR]; 86 rue
de Verdun, F-95170 DEUIL LA BARRE (FR). RAY-
NAL, Isabelle [FR/FR]; 8 ter quai Beaubourg, F-94100
SAINT-MAUR DES FOSSES (FR). ROUSSEAU,
Olivier [FR/FR]; 18 av du Val d'Aunette, F-60300 SEN-
LIS (FR).

Publiée :

— sans rapport de recherche internationale, sera republiée
dès réception de ce rapport

En ce qui concerne les codes à deux lettres et autres abrévia-
tions, se référer aux "Notes explicatives relatives aux codes et
abréviations" figurant au début de chaque numéro ordinaire de
la Gazette du PCT.

WO 03/074523 A2

(54) Title: GADOLINIUM CHELATE OLIGOMERS, THEIR USE AS CONTRAST PRODUCTS IN MAGNETIC RESONANCE
IMAGING AND THEIR SYNTHESIS INTERMEDIATES

(54) Titre: OLIGOMERES DE CHELATES DE GADOLINIUM, LEUR APPLICATION COMME PRODUITS DE CONTRASTE
EN IMAGERIE PAR RESONANCE MAGNETIQUE ET LEUR INTERMEDIAIRES DE SYNTHESE

(57) Abstract: The invention concerns macrocyclic high-relaxivity gadolinium chelate oligomers of formula: $W(A)_m$, wherein W,
A and m are such as defined in Claim 1, and their use as contrast product with vascular remanence for magnetic resonance imaging.

(57) Abrégé : L'invention concerne des oligomères de chélates de gadolinium macrocycliques de forte relaxivité de formule : $W(A)_m$ dans laquelle W, A et m sont tels que définis dans la revendication 1, et leur utilisation comme produit de contraste à rémanence
vasculaire pour l'imagerie par résonance magnétique.

**Oligomères de chélates de gadolinium, leur application comme
produits de contraste en imagerie par résonance magnétique
et leurs intermédiaires de synthèse**

5 La présente invention concerne des oligomères de chélates paramagnétiques, leur application comme produits de contraste à rémanence vasculaire pour l'imagerie par résonance magnétique (IRM) ainsi que leurs procédés de préparation et intermédiaires de synthèse.

L'administration de produits de contraste aux patients contribue à améliorer la
10 résolution des images obtenues et la précision du diagnostic.

La relaxivité longitudinale r_1 d'un produit de contraste paramagnétique donne la mesure de son efficacité magnétique et permet d'apprécier son influence sur le signal enregistré ; l'efficacité massique, définie comme étant le rapport de r_1 à la masse moléculaire du composé donne, quant à elle, la mesure de l'efficacité de
15 l'unité pondérale du produit de contraste et permet de comparer les produits en terme de poids de dose diagnostique administrée et notamment de tolérance et de coût.

Les chélates de gadolinium, utilisés en clinique humaine, tels que Magnevist®, Dotarem® ou Omniscan®, sont de faible masse moléculaire, ont des relaxivités r_1
20 inférieures à $5 \text{ mM}^{-1}\text{s}^{-1}$ et se répartissent rapidement dans l'espace extravasculaire après leur injection.

D'autres produits à plus forte relaxivité, désignés RR (à Rotation Restreinte) ont été décrits par la demanderesse dans les demandes de brevets WO 97/01359, EP-A-922700 et WO 00/75241. Ces produits sont des complexes du gadolinium
25 paramagnétique avec des macrocycles azotés porteurs sur les atomes d'azote de groupes acétiques caractérisés par la présence sur l'atome de carbone en alpha du carboxyle de groupes hydrophiles.

Certains chélates de gadolinium, volumineux, sont des produits à rémanence vasculaire (Blood Pool Agents ou BPA) : la rémanence vasculaire limite l'élimination
30 du produit de contraste par les reins et par le transfert vers les compartiments extravasculaires. Les BPA visent à améliorer ainsi la caractérisation de lésions (par exemple la vascularisation de lésions ou la détection d'hémorragies) et la perfusion d'organes, notamment la perfusion myocardique.

On connaît en particulier des produits désignés RC BPA (Rapid Clearance Blood Pool Agents). Le niveau de rémanence vasculaire de ces produits RC BPA les rend avantageux dans des applications préférées telles que la perfusion myocardique ou l'angiographie des coronaires où ils sont utilisables en plusieurs injections successivement. Parmi les RC BPA on connaît notamment les produits décrits dans le document EP 922 700, et des produits de type dendrimère : plusieurs chélates de gadolinium sont greffés à la périphérie d'une structure arborescente "pleine et dense" à fort encombrement formant une sorte de sphère pleine (Gadomer17® par exemple).

Ceci étant il reste souhaitable de trouver des produits encore plus efficaces sur le plan magnétique, dont la perméabilité vasculaire soit très faible, et dont l'élimination soit encore plus faible que celle des RCBPA déjà connus. Différentes tentatives ont visé à obtenir des composés désignés SC BPA (Slow Clearance Blood Pool Agent). Parmi les SC BPA on connaît notamment des produits comprenant un chélate de gadolinium greffé sur une molécule biologique de gros poids moléculaire, telle que l'albumine.

Ceci étant le besoin demeure d'autres produits permettant une optimisation de la dose de gadolinium, une amélioration de la qualité de l'image grâce à la distribution sélective dans le compartiment vasculaire et à un contraste amélioré entre les vaisseaux et les tissus environnants.

En particulier, il est souhaitable d'obtenir des produits d'une efficacité analogue, voire meilleure à celle des dendrimères ou des produits qui se lient à l'albumine, mais dont la synthèse chimique est moins complexe industriellement, et dont l'efficacité massique et la tolérance sont améliorées.

De nouveaux BPA, dont la rémanence vasculaire est plus forte que celle des RC BPA connus, visent des améliorations significatives notamment, dans la détermination du volume sanguin dans les différents tissus, la différenciation des tumeurs cancéreuses, l'identification des zones inflammatoires ou la lymphographie.

La demanderesse a maintenant trouvé que des oligomères polymétalliques, en étoile autour d'un cœur plurifonctionnel appelé noyau central (d'où une structure de type sphère creuse au lieu de sphère pleine), dérivés de ses produits RR précédemment décrits, présentaient des propriétés significativement améliorées de BPA, pour des doses pondérales acceptables pour le patient et un coût compatible

avec l'économie de la santé. Les produits sont éliminés majoritairement par voie rénale lentement, mais dans un délai raisonnable pour éviter l'apparition d'effets secondaires dus à une rétention prolongée dans le corps et cela même si les complexes sont stables.

- 5 Ces nouveaux oligomères comportent plusieurs chélates de gadolinium fonctionnalisés qui ont été greffés sur une molécule, le noyau central, portant des groupes susceptibles de réagir avec ces fonctions de couplage. Selon une réalisation avantageuse, les fonctions de couplage sont des fonctions amine. Selon un mode de réalisation ces oligomères sont obtenus à partir de monomères de chélates, ces
- 0 polymétalliques portent 3 à 6 chélates de gadolinium.

Selon un autre mode de réalisation, ces oligomères sont obtenus à partir de dimères de chélates ; ces polymétalliques portent typiquement de 4 à 8 chélates de gadolinium.

- Ce sont des produits représentant une solution technique à plusieurs
- 5 problèmes techniques :

- La masse moléculaire est supérieure à 10000 daltons et monodisperse, pour limiter la diffusion extravasculaire non souhaitée, ce qui permet une meilleure imagerie vasculaire et tissulaire (imagerie de caractérisation) ;

- La proportion pondérale d'ions de gadolinium (taux de Gd = nombre de Gd x 157,25 / masse moléculaire) est de l'ordre de 4 à 6%, ce qui permet de limiter la dose de gadolinium injectée (toxicité réduite) et d'obtenir une efficacité massique améliorée (efficacité massique par Gd = $r1 \text{ par Gd} \times 1000 / 157,25$ (masse moléculaire du Gd)), supérieure à $100 \text{ g}^{-1}\text{Gd s}^{-1}$;
- 10

- On rappelle que l'efficacité massique molaire (em) en $\text{g}^{-1}\text{s}^{-1}$ est le rapport :
- 5 (nombre de Gd x $r1 \times 1000$) / masse moléculaire de la molécule).

- En particulier, la structure en étoile peu dense décrite plus loin permet, pour un même encombrement moléculaire recherché (permettant de réduire la diffusion extravasculaire), de limiter significativement le poids moléculaire du composé (et donc son coût et sa difficulté de synthèse) par rapport à une structure de type
- 0 dendrimères (proportion pondérale d'ions de gadolinium de l'ordre de 18%, voire nettement davantage).

- Le nombre de chélates greffés sur le cœur choisi est parfaitement contrôlé, contrairement au cas des dérivés connus qui résultent du greffage de polymères.

Leur relaxivité r_1 par Gd est équivalente ou supérieure à celle des monomères dont ils dérivent et le signal obtenu est satisfaisant dans la gamme de champ magnétique appliqué par les appareils actuels d'imagerie médicale, c'est-à-dire typiquement de 20, voire 40 MHz ou 60 MHz.

- 5 Par rapport à des BPA de l'art antérieur, les nouveaux produits obtenus ont des relaxivités par Gd supérieures, une efficacité massique par Gd supérieure (l'efficacité massique de l'oligomère polymétallique est supérieure à celle du monomère monométallique correspondant), une monodispersité et une pureté contrôlées.

- 0 Les SC BPA connus de l'art antérieur suggéraient :

- un greffage sur de grosses molécules biologiques telles que des protéines, ou sur des structures chimiques porteuses pleines, au détriment d'une efficacité massique performante
 - des structures de type polymères mais beaucoup trop polydisperses
- 5 pour une utilisation fiable, avec une pureté et une homogénéité insuffisantes des produits.

- Pour obtenir ces nouveaux oligomères, la structure des chélates RR antérieurement décrits a dû être modifiée pour introduire un groupe susceptible de réagir sur la molécule précurseur du noyau central, sans que cette modification
- 10 n'entraîne une perte de stabilité ou d'efficacité magnétique.

Selon un premier aspect, l'invention concerne des molécules polymétalliques, de formule générale suivante :

NOYAU CENTRAL - [(lien 2 - Div)_o - (lien 1 - cœur Gd - (branche)_n)_s]_m

Dans laquelle :

- 25 n est compris entre 1 et 3
 s est compris entre 1 et 3, de préférence s=1 ou 2
 o est 0 ou 1
 m est compris entre 2 et 6 quand o=0, et m est compris entre 1 et 4 quand o=1.

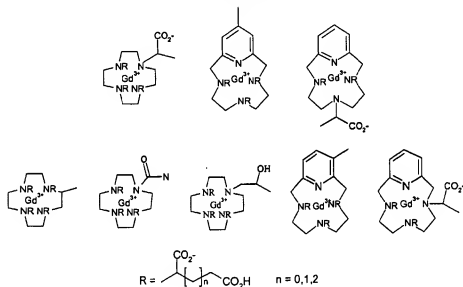
- 30 Les cœurs Gd portant des branches hydrophiles sont des chélates de gadolinium de type RR, c'est à dire à Rotation Restreinte, notion décrite dans le brevet délivré EP B 661 279 et EP B 922 700 et rappelée plus loin. En effet, les inventeurs ont effectué des essais avec des dérivés non RR mais les résultats n'ont

pas été satisfaisants. Les inventeurs ont ainsi réussi à construire des produits efficaces en combinant :

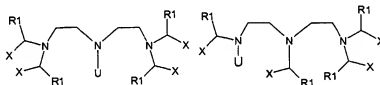
- l'utilisation de dérivés Gd à rotation restreinte, tels que décrits dans les brevets EP B 661 279, EP B 922 700, EP B 1 183 255, pour obtenir une relaxivité satisfaisante (pour un signal suffisant) ;
- la construction optimisée d'une architecture de type polymétallique permettant une multiplication du signal par Gd tout en ayant notamment un volume moléculaire, une efficacité massique, et une hydrophilie suffisants pour une utilisation performante comme BPA, avec une molécule finale possédant une relaxivité élevée pour un nombre de Gd limité.

Ces nouveaux composés polymétalliques diffèrent clairement des composés de type dendrimère ($\alpha > 1$) de l'art antérieur, dont les couples (Div - lien 2) peuvent être différents à chaque génération.

Avantageusement, les cœurs Gd ont été choisis parmi :



Les inventeurs ont également étudié des composés utilisant des cœurs Gd à rotation restreinte de type DTPA décrits notamment dans le document EP 661 279, de formule générale :



avec R1,U tels que décrits plus loin.

Avantageusement les branches ont été choisies parmi :

- les branches désignées AAG1-AA28Br, AAG1-AA29Br décrites plus loin ;
- les branches décrites dans les documents EP 661 279, EP 922 700, EP 1 183 255 ;
- les branches dites flash décrites plus loin ;
- les branches dites à linker rigide CO - NH - ϕ - CO - NH, dites P792, mentionnées plus loin.

De telles branches hydrophiles formant des bras latéraux sur les groupes acides peuvent être de nature différente et sont destinées à diminuer la liberté de mouvement du complexe paramagnétique et de l'ion paramagnétique qui lui y est attaché, dont la rotation dans le champ magnétique (fonction inverse de r_1) est ainsi restreinte.

De plus les inventeurs ont dû, de manière non évidente, adapter la construction [(cœur Gd - lien 1)_s - (Div - lien 2)_g], sans que cette construction n'entraîne une perte de stabilité thermodynamique ou cinétique, ou d'efficacité magnétique.

Dans le cas où un diviseur est utilisé, différents diviseurs sont possibles, tant qu'ils permettent de faire le lien (en préservant la structure en étoile) entre d'une part au moins deux chélates, et d'autre part un noyau central polyfonctionnel. Différents squelettes polyfonctionnels peuvent être utilisés par l'homme du métier comme diviseur, décrits dans Chemical Reviews, 2001, 101 (12), 3819-386 et Topics in Current Chemistry, vol 217,212,210,197. On préfère comme diviseur Div des squelettes aromatiques polyfonctionnalisés par des groupements carboxylates et/ou aminés.

La demanderesse a préféré utiliser des diviseurs Div de type 1,3,5 triazine :



Le lien 1 et le lien 2 sont de préférence choisis parmi :

- a) $(CH_2)_2 - \phi - NH_2$, $(CH_2)_3 - NH_2$, $NH-(CH_2)_2-NH$, $NH-(CH_2)_3-NH$, $NH_2-(CH_2)_2-O(CH_2)_2-O(CH_2)_2-NH_2$,

b) P1-I-P2, identiques ou différents, P1 et P2 étant choisis parmi OH, SH, NH₂, H, CO₂H, NCS, NCO, SO₃H,

Avec I = Alkylène (de préférence C1 à C8), cycloalkylène, alkoxyalkylène, polyalkoxyalkylène, alkylène interrompu par phénylène, alkylidène, acylidène.

5 c) P1-I-P2, avec P1 étant tel qu'en a) ou b) et P2 étant choisi parmi hydroxamate, cathécolate, phénantroline, guanine, quand le noyau est un métal M tel que décrit dans le brevet US 6 056 939 et Topics in current chemistry 2002, 221, 123-164.

Le NOYAU central a été choisi parmi deux types de groupements (le composé 10 entre parenthèses est un exemple de composé correspondant exemplifié dans la description détaillée) :

a) mélamine (P799), cyanurite monochloré (MC606 et MC617), téréphtalique dithiourée (MC607), phényltriisothiourée (MC616), P730 Gd c'est à dire DOTA Gd avec présence sur l'atome de carbone en alpha du carboxyle de groupes hydrophiles 15 (MC635), tétrakis (MC636 et MC645), hexakis phosphazène (MC647).

b) coeur polyacide éventuellement halogène, coeur gadoliné polyacide ou polyamine, coeur isothiocyanate, isocyanate, coeur polyamine, coeur polysulfate, polymère polycarboxylique ou polyaminé.

c) coeur (M), choisi parmi les lanthanides tels que le gadolinium Gd, et les 20 métaux de transition comme Fe, Co, Zn, Ni, Ca²⁺ lorsque P2 est choisi parmi hydroxamate, cathécolate, phénantroline, guanine, tel que décrit dans le brevet US 6 056 939 et Topics in current chemistry 2002, 221, 123-164..

Parmi l'ensemble des composés ci-dessus, les composés en étoile répondant à la formule générale suivante (E) ont été préférés :

25
$$W - (A)_m \quad (E)$$

dans laquelle :

- W est un NOYAU central

- A représente $[(D)_q - (I_{a,b,c,d,e,f})_r]$;

(E) s'écrivant : $W - [(D)_q - (I_{a,b,c,d,e,f})_r]_m$

30 Avec :

- q = 0 (E est un composé polymétallique de monomères tel que décrit plus loin) ou q=1 (E est un composé polymétallique de dimères tel que décrit plus loin)

- $r=1$ lorsque $q=0$, ou r est 2 ou 3 lorsque $q=1$
- m est compris entre 3 et 6 lorsque $q=0$ et m est compris entre 2 et 4 lorsque $q=1$

5 - D étant une molécule polyfonctionnelle capable de relier le NOYAU central à au moins deux chélates métalliques,

D s'écrivant (Div - lien 2), Div étant un groupement ayant un nombre de valences libres au moins égal à r , Div étant aussi désigné comme diviseur,

10 D étant lié d'une part à au moins deux chélates métalliques par l'intermédiaires de liens 1 (deux liens 1 pour les dimères), et d'autre part au NOYAU central par l'intermédiaire d'un lien 2, le lien 1 et le lien 2 étant tels que définis ci-dessus ; de la manière suivante pour $r=2$

(lien 1)₂ - Div - (lien 2) ;

(E) s'écrivant :

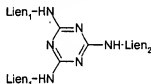
NOYAU - [(Lien 2 - Div)_q - (I_{a,b,c,d,e,f})_r]_m (E)

15 Lien 1 étant inclus, comme décrit plus loin, dans I_{a,b,c,d,e,f}

D étant de préférence un squelette aromatique polyfonctionnalisé par des groupements carboxylates et/ou aminés, de préférence Div étant de type 1,3,5 triazine, de formule :

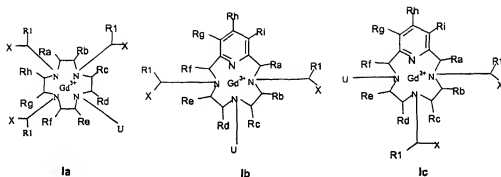


20 avec (lien 1)₂ - Div - (lien 2) s'écrivant :



- I_{a,b,c,d,e,f} signifie I_a ou I_b ou I_c ou I_d ou I_e ou I_f, représentant les dérivés à Rotation restreinte

I_a, I_b, I_c ayant les significations :



oũ :

- les X, identiques ou différents, sont choisis parmi $\text{CO}_2\text{R}'\text{a}$, $\text{CONR}'\text{bR}'\text{c}$ ou $\text{P(R}'\text{d})\text{O}_2\text{H}$, avec :

R'a, R'b, R'c identiques ou différents représentant H ou (C1-C8) alkyle, éventuellement hydroxylé ;

P est l'atome de phosphore, R'd représente OH, (C1-C8) alkyle ou (C1-C8) alkoxy, (C1-C8) arylalkyle ou (C1-C8) alkoxyalkyle ;

- R1 représente un groupe hydrophile, de taille appropriée pour obtenir à la fois un niveau de relaxivité suffisant et une efficacité massique performante, typiquement de masse moléculaire supérieure à 300 et inférieure à 3000, comprenant au moins trois atomes d'oxygène, sélectionné parmi des groupes :

-polyoxy (C2-C3) alkylène (i.e polyoxyéthylènes et polyoxypropylènes), notamment le polyéthylène glycol et ses monoéthers et monoesters en C1 à C3, de masse moléculaire de préférence de 1000 à 2000

- Polyhydroxyalkyle

- Polyol (dont oligosaccharides fonctionnalisés [ce type de fonctionnalisation étant décrit notamment dans J. Polymer. Sc. Part A Polymer chemistry 23 1395-1405 (1985) et 29, 1271-1279 (1991) et dans Bioconjugate chem. 3, 154-159 (1992)])

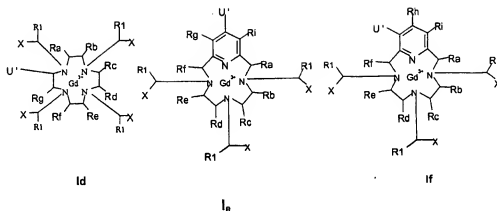
$$-(R_2 g)_e [(R_2 g)_i R_3]_n \quad \text{où :}$$

- $h = 1$ ou 2 ; $i = 0, 1$ ou 2 ; $e = 1$ à 5

- R_2 représente (les R_2 étant identiques ou différents) :

- rien, un alkylène, un alkoxyalkylène, un polyalkoxyalkylène ;

- 5 - un phénylène, ou un reste hétérocyclique saturé ou non, éventuellement substitué par OH, Cl, Br, I, (C1-C8)alkyle, (C1-C8)alkyloxy, NO₂, NR_xR_y, NR_xCOR_y, CONR_xR_y, COOR_x, R_x et R_y étant H ou (C1-C8)alkyle, et les groupes alkyle, alkylène, alkoxy, en C1 à C14 linéaires, ramifiés ou cycliques pouvant être hydroxylés ;
- 10 - g représente (les g étant identiques ou différents) : rien ou une fonction O, CO, OCO, COO, SO₃, OSO₂, CONR', NR'CO, NR'COO, OCONR', NR', NR'CS, CSNR', SO₂NR', NR'SO₂, NR'CSO, OCSNR', NR'CSNR', P(O)(OH)NR', NR'P(O)(OH), dans laquelle R' est H (C1-C8)alkyle ou R₃ ;
- 15 - R₃ représente alkyle, phényle, alkyle substitué ou interrompu par un ou des groupes phényles, alkylèneoxy; amino ou amido substitués ou non par alkyle éventuellement substitué ou interrompu par l'un des groupes précédents ; les groupes phényles, phénylènes et hétérocycliques pouvant être substitués par OH, Cl, Br, I, (C1-C8)alkyle, (C1-C8)alkyloxy, NO₂, NR_xR_y, NR_xCOR_y, CONR_xR_y, COOR_x, R_x et R_y étant H ou (C1-C8)alkyle, et les groupes alkyle, alkylène, alkoxy, en C1 à C14 linéaires, ramifiés ou
- 20 cycliques pouvant être hydroxylés ;
- R_a à R_i (c'est à dire Ra, Rb, Rc, Rd, Re, Rf, Rg, Rh, Ri) représentent indépendamment H, alkyle, hydroxyalkyle, alkylphényle, cycloalkyle.
- U est un groupe -CX R4-lien 1, CHR4CON-lien1, CHR4-CHR5OH-lien1
- R4, R5 représentant indépendamment H, alkyle, hydroxyalkyle.
- 25 - X et lien 1 ayant la signification ci-dessus.
- I_d, I_e, I_f ayant les significations :



- X, R1, Ra à Ri ayant la même signification que ci-dessus.

- U' est lien 1.

5 Le noyau central est choisi parmi :

a) mélamine (P799), cyanuril monochloré (MC606 et MC617), 1-4 phénylène dithiourée (MC607), phényltriisothiourée (MC616), P730 Gd c'est à dire DOTA Gd avec présence sur l'atome de carbone en alpha du carboxyle de groupes hydrophiles (MC635), tétrakis phénylméthane (MC636 et MC645), hexakis phosphazène (MC647).

b) coeur polyacide éventuellement halogène, coeur gadoliné polyacide ou polyamine, coeur isothiocyanate, isocyanate, coeur polyamine, coeur polysulfate, polymère polycarboxylique ou polyaminé.

c) coeur (M), choisi parmi les lanthanides tels que le gadolinium Gd, et les
15 métaux de transition comme Fe, Co, Zn, Ni, Ca²⁺ lorsque P2 est choisi parmi
hydroxamate, cathécolate, phénantroline, guanine, tel que décrit dans le brevet US 6
056 939 et Topics in current chemistry 2002, 221, 123-164.

L'invention concerne aussi les sels des composés de formule (E) avec des acides ou des bases minérales ou organiques, notamment les chlorhydrates des
20 groupes amino et les sels de sodium, de potassium et de N-méthylglucamine des groupes acides carboxyliques présents sur les chélates.

Par ailleurs, la demanderesse fait les commentaires suivants :

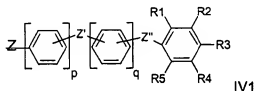
- Pour U=CXR4-CHR5OH-lien 1 ou U=CHR4CON-lien1 , on facilite la synthèse chimique ; toutefois les résultats de relaxivité sont en général moins bons avec ces derniers.

- De manière préférée, X représente $\text{CO}_2\text{R}'_a$; toutefois l'utilisation de $\text{CONR}'_b\text{R}'_c$ permet d'obtenir des composés non ioniques intéressants pour diminuer l'osmolalité du produit, et l'utilisation de $\text{P(R}'_d)_2\text{O}_2\text{H}$ peut permettre d'obtenir des produits à plus forte relaxivité.
- De manière préférée, $\text{R}_a, \text{R}_b, \text{R}_c$ représentent H, mais on peut également utiliser des groupes alkyles ou cycloalkyles pour stabiliser la structure et améliorer la relaxivité, à condition de ne pas interférer avec les propriétés recherchées du produit (la rigidification par greffage de groupes alkyles est connue de l'homme du métier dans Inorganic Chemistry, vol 41, n°25, p6846-6855, 2002). Les groupes hydroxyalkyle sont connus de l'homme du métier pour diminuer la toxicité des structures, comme décrit dans Inorganic Chemical Acta 317, 2001, 218-229, et Coordination Chemistry Reviews, 185-186, 1999, 451-470.

On préfère les composés (E) où $\text{R}_1 = (\text{CH}_2)_x\text{CONHR}$ avec $x=1, 2$ ou 3 et R

est un groupe hydrophile de poids moléculaire supérieur à 200, choisi parmi :

1) un groupement :



et Z est une liaison, CH_2 , CH_2CONH ou $(\text{CH}_2)_2\text{NHCO}$

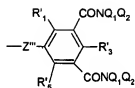
Z' est une liaison, O, S, NQ, CH_2 , CO, CONQ, NQCO, NQ-CONQ ou CONQCH₂CONQ,

Z'' est une liaison, CONQ, NQCO ou CONQCH₂CONQ

p et q sont des nombres entiers dont la somme vaut 0 à 3 ;

$\text{R}_1, \text{R}_2, \text{R}_3, \text{R}_4$ ou R_5 représentent :

- soit indépendamment l'un de l'autre H, Br, Cl, I, CONQ_1Q_2 ou NQ_1COQ_2 avec Q_1 et Q_2 identiques ou différents sont H ou un groupe (C_1-C_8) alkyle mono- ou polyhydroxylé ou éventuellement interrompu par un ou des atomes d'oxygène, et au moins l'un et au plus deux des R_1 à R_5 sont CONQ_1Q_2 ou NQ_1COQ_2 ;
- soit R_2 et R_4 représentent



et R_1 , R'_1 , R_3 , R'_3 , R_5 et R'_5 , identiques ou différents, représentent H, Br, Cl ou I, Q_1 et Q_2 ont la même signification que précédemment et Z''' est un groupe choisi parmi CONQ, CONQCH₂CONQ, CONQCH₂, NQCONQ, CONQ(CH₂)₂NQCO et Q est H ou (C₁-C₄)alkyle, éventuellement hydroxylé, les groupes alkyle pouvant être linéaires ou ramifiés ;

2) une branche dite "flash"



avec Z''' étant $NQ(CH_2)_i(CH_2OCH_2)_j(CH_2)_iNH_2$, avec $i = 2$ à 6 et $j = 1$ à 6

Parmi l'ensemble des composés (E) ci-dessus, deux types de composés sont particulièrement avantageux .

Le premier type est représenté par les composés appelés " Polymétalliques de Monomères de dérivés à Rotation Restreinte », en abrégé Poly M RR . Ces oligomères en étoile de chélates de forte relaxivité ont pour formule:



(11) Poly M RR

dans laquelle :

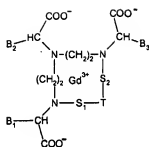
- $m1$ est 3, 4, 5 ou 6 ;

- $W1$ est le radical d'une molécule organique portant $m1$ groupes carbonyle qui forment des groupes carboxamido avec $A1$;

ou $W1$ est un groupe :



- $A1$ représente le groupe :

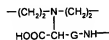


II1

dans lequel :

-S₁-T-S₂- est

- soit

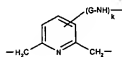


où S₁ = S₂ = (CH₂)₂

avec B₁, B₂, B₃ représentant tous les trois (CH₂)_xCONHR avec x = 1, 2

ou 3

- soit

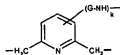


III1

avec k = 0 et S₁ = S₂ = CH₂

l'un des B₁, B₂, B₃ représentant G-NH, et les autres représentant (CH₂)_xCONHR

- soit



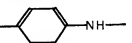
III1

avec k=1

B₁, B₂, B₃ représentant tous les trois (CH₂)_xCONHR avec x = 1, 2 ou 3

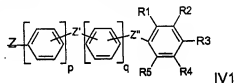
et GNH choisi parmi :

les groupes -(CH₂)_n-NH- avec n = 1 à 4,

ou - (CH₂)_p-  -NH- avec p = 0 à 3 ;

étant précisé que :

- R représente un groupe hydrophile de poids moléculaire supérieur à 200, R représentant selon une variante un groupement :



et Z est une liaison, CH_2 , CH_2CONH ou $(\text{CH}_2)_2\text{NHCO}$

Z' est une liaison, O, S, NQ, CH_2 , CO, CONQ, NQCO, NQ-CONQ ou $\text{CONQCH}_2\text{CONQ}$,

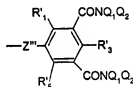
Z'' est une liaison, CONQ, NQCO ou $\text{CONQCH}_2\text{CONQ}$

p et q sont des nombres entiers dont la somme vaut 0 à 3 ;

R₁, R₂, R₃, R₄ ou R₅ représentent :

- soit indépendamment l'un de l'autre H, Br, Cl, I, CONQ_1Q_2 ou NQ_1COQ_2 avec Q₁ et Q₂ identiques ou différents sont H ou un groupe $(\text{C}_1\text{-C}_8)\text{alkyle}$ mono- ou polyhydroxylé ou éventuellement interrompu par un ou des atomes d'oxygène, et au moins l'un et au plus deux des R₁ à R₅ sont CONQ_1Q_2 ou NQ_1COQ_2 ;

- soit R₂ et R₄ représentent



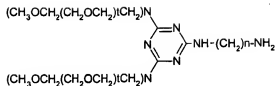
et R₁, R'1, R₃, R'3, R₅ et R'5, identiques ou différents, représentent H, Br, Cl ou I, Q₁ et Q₂ ont la même signification que précédemment et Z''' est un groupe choisi parmi CONQ, $\text{CONQCH}_2\text{CONQ}$, CONQCH_2 , NQCONQ, $\text{CONQ}(\text{CH}_2)_2\text{NQCO}$ et Q est H ou $(\text{C}_1\text{-C}_4)\text{alkyle}$, éventuellement hydroxylé, les groupes alkyle pouvant être linéaires ou ramifiés ;

- R représentant selon une autre variante (branches dites "flash") :

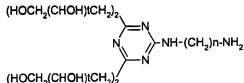


avec Z''' étant $\text{NQ}(\text{CH}_2)_i(\text{CH}_2\text{OCH}_2)_j(\text{CH}_2)_i\text{NH}_2$ avec $i = 2$ à 6 et $j = 1$ à 6,

de préférence



ou



5 avec $t = 1, 2, 3$ ou 4 et $n = 2$ à 6 .

L'invention concerne aussi les sels des composés de formule I1 avec des acides ou des bases minérales ou organiques, notamment les chlorures des groupes amino et les sels de sodium, de potassium et de N-méthylglucamine des groupes acides carboxyliques présents sur les chélates.

10 Le deuxième type est représenté par les composés appelés "Polymétalliques de Dimères de dérivés à rotation restreinte", en abrégé Poly D RR, de formule générale :



dans laquelle :

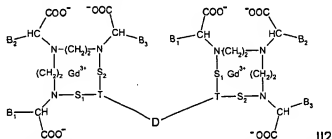
15 - $m2$ est $2, 3$ ou 4 ;

- $W2$ est le radical d'une molécule organique portant $m2$ groupes carbonyle qui forment des groupes carboxamido avec $A2$;

ou $W2$ est un groupe :



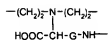
20 - $A2$ représente 1) le groupe :



112

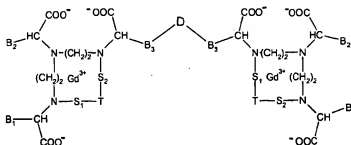
dans lequel

$-S_1-T-S_2-$ est



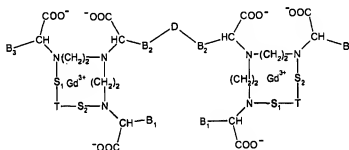
où $S_1 = S_2 = (CH_2)_2$

- 5 B_1, B_2, B_3 représentant tous les trois $(CH_2)_xCONHR$ avec $x = 1, 2$ ou 3
- ou A2 représente 2)

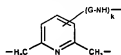


IIa2 (composé dit PCTA N fonctionnalisé)

10 Ou IIb2 (composé dit PCTA N fonctionnalisé et isomère de position du IIb2) de formule



dans lesquels S_1-T-S_2- est :



III2

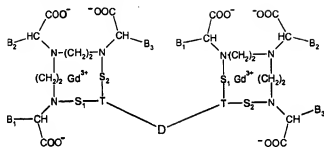
15

avec $k = 0$ et $S_1 = S_2 = CH_2$;

B_3 représentant $G-NH$, et B_1 et B_2 représentant $(CH_2)_xCONHR$
pour IIa2 avec $x=1,2$ ou 3

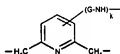
B_2 représentant $G-NH$, et B_1 et B_3 représentant $(CH_2)_xCONHR$
pour II b2

- ou A2 représente 3)



IIc2 (composé dit PCTA C fonctionnalisé)

lorsque S₁-T-S₂⁻ est :



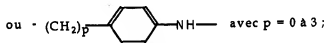
III₂

avec k = 1 et S₁ = S₂ = CH₂;

B₁, B₂, B₃ représentant tous les trois (CH₂)_xCONHR avec x = 1, 2 ou 3 pour II c 2

10 Sachant que, pour II2, IIa2, IIb2 et IIc2,

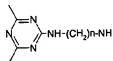
GNH est choisi parmi les liens 1 et de préférence parmi les groupes -(CH₂)_n-



NH- avec n = 1 à 4,

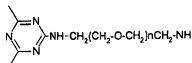
- D étant (Div - lien 2), avec Div étant de préférence de type 1,3,5 triazine, D

étant de préférence :



15

ou



avec n = 2 à 6

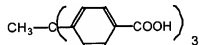
- R est tel que mentionné ci-dessus.

20

Dans les composés I1 et I2 ci-dessus, les restes W1 et W2 dérivent d'acides polycarboxyliques aliphatiques, linéaires ou cycliques ou comportant un ou plusieurs noyaux phényle. On préfère ces derniers notamment lorsque les acides sont fixés sur les noyaux aromatiques.

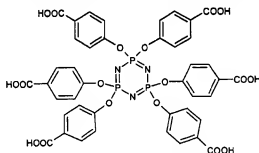
- 5 On peut citer parmi les acides aliphatiques, les acides (C₄-C₁₈) alcane polycarboxyliques dont la chaîne est éventuellement interrompue par un hétéroatome comme dans C(CH₂O(CH₂)₂COOH)₄ décrit dans OPPI Briefs 28(2), 1996, 242-244 ou dans les dérivés d'éthylènediamine dont l'acide diéthylènetriaminopentaacétique, les acides (C₅-C₆)cycloalcane- polycarboxyliques, 10 l'acide citrique, l'acide 1,4,7,10-tétraazacyclododécane-1,4,7,10-tétraacétique ou l'acide adamantane tétracarboxylique décrit dans J. Org. Chem. 57(1), 1992, 358-362.

- Parmi les acides aromatiques, on peut citer les acides phényl-, naphtyl- ou biphényl- polycarboxylique, les acides alkyl- tri ou tétra(phénylcarboxylique), les 15 acides phényl- tri ou tétra(phényl carboxylique) comme

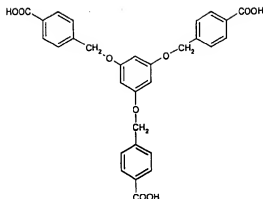


décrit dans Chem. Ber. 123(2), 1990, 375-379,

ou encore les dérivés du phosphazène comme l'hexaacide :

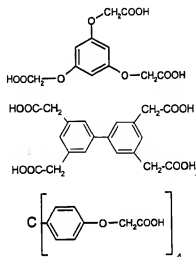


- 20 décrit dans Macromolécules 22(1), 1989, 75-79 et 29, 1996, 3694-3700, les dérivés du phloroglucinol comme :



décrit dans J. Org. Chem. 60(5), 1995, 1303-1308.

Enfin, on peut citer parmi les acides aliphatiques ceux comportant des noyaux aromatiques tels que :



ou l'éther phénoxyacétique de l'hexahydroxyphosphazène.

Parmi les polyacides, on choisira nécessairement ceux qui donneront des produits biocompatibles, étant donné l'application en diagnostic des produits de l'invention. On préfère aussi les acides donnant des restes W1 et W2 rigides et/ou dont la position des groupes carboxyliques permet une disposition régulière dans l'espace des groupes A1 et A2 autour de W1 et W2.

Enfin, un critère de choix peut être l'accessibilité chimique au polyacide de départ et/ou sa réactivité avec les dérivés des chélateurs porteurs d'une fonction amine.

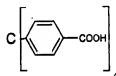
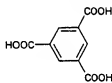
Les polyacides sont des produits connus ou ils peuvent être préparés par des procédés classiques d'éthérification, carboxylation, amidification à partir de produits connus.

5 Au lieu d'un noyau central W1 ou W2 portant des groupes carbonyle qui forment des groupes carboxamido avec A1 ou A2, on peut à l'inverse utiliser un noyau W1 ou W2 polyaminé, la structure des liens 2 reliant le noyau central et le ou les chélates étant adaptée en conséquence pour former des liaisons amides, isothiocyanate, isocyanate (connus de l'homme du métier dans Topics in Current Chemistry, New Class of MRI Central Agents, 221, Springer).

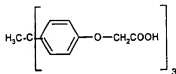
0 La demanderesse a par ailleurs étudié des composés de type polymétalliques de multimères : au lieu d'avoir des diviseurs D reliés à deux chélates de Gd ($r=2$, donc plusieurs dimères reliés au noyau central), on a des diviseurs D reliés à au moins trois Gd (plusieurs trimères reliés au noyau central lorsque $r=3$).

Parmi les restes W1 ou W2, on préfère ceux dérivés des acides :

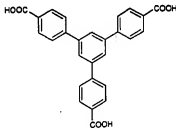
15



décrit dans Angew. Chem. 98(12), 1986, 1095-1099 ;

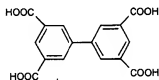
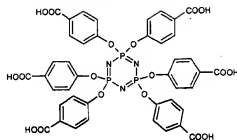


préparé selon US 4,709,008 ;



20

décrit dans Chem. Ber., 123, 1990, 859-867 ;



5 décrit dans J. Org. Chem., 64 (7), 1999, 2422-2427,

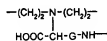
et le reste de la 1,3,5-triazine ; dans ce cas, le composé de formule I1 peut être obtenu par action de l'amine AH sur la 2,4,6-trichlorotriazine commerciale.

On peut citer parmi les restes A1 ceux des trois groupes suivants dans lesquels x et R ont les significations précédentes :

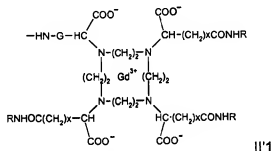
- 10 • ceux dans lesquels le macrocycle est le cyclen, dans lesquels, dans la formule II1,



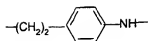
représente :



15 qui ont pour formule :

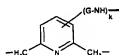


avec -G-NH étant -(CH₂)₃-NH- ou



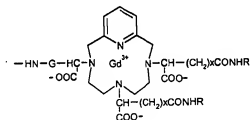
• ceux dans lesquels le macrocycle est le 3,6,9,15-tétrazabicyclo[9.3.1]pentadéca-1(15),11,13-triène, fonctionnalisé sur l'un des atomes d'azote aliphatiques de formule II' dans laquelle

5 -S₁ - T - S₂- représente :



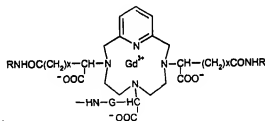
avec k = 0

de formule :



II" a1

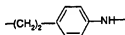
10



ou :

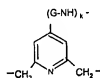
II " b 1

avec -G-NH = -(CH₂)₃-NH- ou



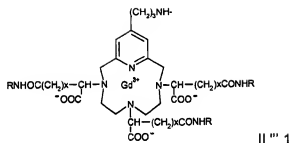
15

• et ceux fonctionnalisés sur le noyau pyridyle de formule II1 dans laquelle
-S₁ - T - S₂- représente :



avec $k = 1$ et $G = (CH_2)_3$;

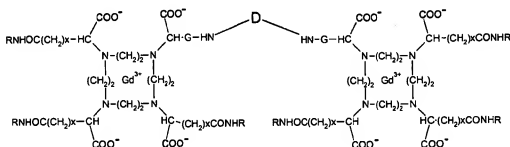
de formule :



et spécialement les restes A1 dans lesquels $x = 2$.

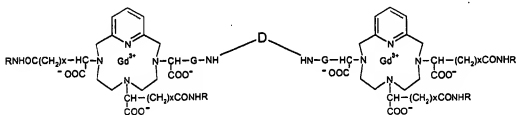
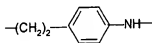
- 5 De manière analogue, on peut citer parmi les composés A2 des composés analogues des trois composés précédents II' 1, II'' a1, II'' b1, II''' 1, en remplaçant le monomère de Gd par un dimère de Gd, respectivement II' 2, II'' a2, II'' b2, II''' 2.

1)



10

avec -G-NH étant $-(CH_2)_3-NH-$ ou

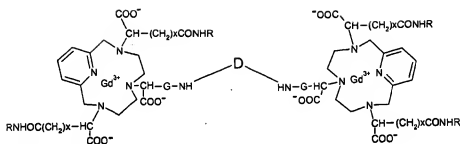


2)

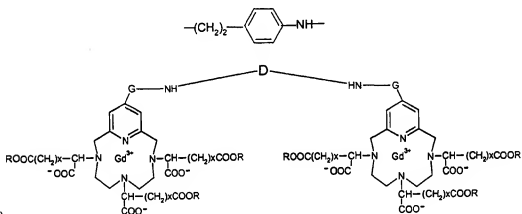
II'' a2

15

Ou II'' b2 (isomère de position de II'' a2)



avec -G-NH étant $-(CH_2)_3-NH-$ ou



3)

II''' 2

Avec G-NH étant $-(CH_2)_3-NH-$.

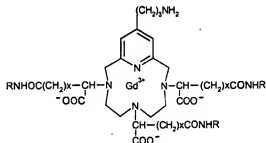
et spécialement les restes A2 dans lesquels $x = 2$.

Les composés de formules II'₂, II''_{a2}, II''_{b2} sont obtenus au départ de deux équivalents des composés de structure V₁ tels que définis dans la demande, par double réaction de substitution sur le 2,4,6-trichloro-1,3,5-triazine en milieu aqueux ou dans un mélange composé d'eau et d'un solvant polaire miscible à l'eau, en contrôlant le pH et la température.

Les résidus de formule R- sont introduits par couplage peptidique selon les méthodes connues de l'homme du métier, des amines correspondantes de formule R-NH₂ dont la structure a été définie précédemment, par exemple en milieu aqueux en présence d'un agent de couplage compatible comme l'EDCI et éventuellement d'un catalyseur.

Le troisième atome de chlore est finalement déplacé par un large excès de diamine par exemple de formule $\text{H}_2\text{N}-(\text{CH}_2)_a-\text{NH}_2$ ou $\text{H}_2\text{N}-\text{CH}_2-(\text{CH}_2-\text{O}-\text{CH}_2)_b-\text{CH}_2-\text{NH}_2$ avec $a=2$ à 5 et $b=1$ à 4.

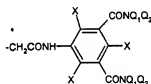
- Les composés de formule II'''_2 sont préparés au départ des précurseurs aminés dérivés des résidus de formule II'''_1 et de structure :



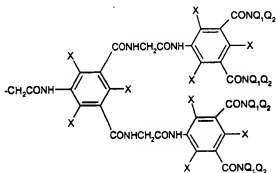
selon un protocole analogue par double substitution du cycle triazine et déplacement de l'atome de chlore résiduel par un large excès de diamine tel que définie précédemment.

- Parmi les composés de formule I1 et I2, on préfère ceux dans lesquels B_1 , B_2 , B_3 , lorsqu'ils ne représentent pas $\text{G}-\text{NH}$, représentent $(\text{CH}_2)_2\text{CONHR}$ avec dans R , $p = q = 0$ et $Z = \text{CH}_2\text{CONH}$ et notamment :

- soit R représente R' :



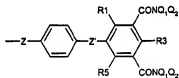
- soit R représente R'' :



et dans R' et R'' les X sont identiques et représentent Br ou I tandis que Q_1 et Q_2 identiques ou différents, sont des groupes (C_1-C_8) alkyle, mono- ou polyhydroxylés, de telle sorte que chaque CONQ_1Q_2 comporte de 4 à 10 hydroxyles au total.

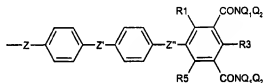
En outre, les composés de formule I1 dans lesquels R comprend 2 ou 3 noyaux phényle, présentent des avantages pour certaines applications spécifiques, du fait de leur masse et/ou volume moléculaire élevé. Parmi ceux-ci, on peut citer plus particulièrement ceux dans lesquels R représente R''' :

5 - soit



et Z est CH₂CONH ou CH₂CONH et Z' est CONH ou CONHCH₂CONH ;

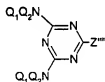
- soit R''' :



10 et Z est CH₂CONH, Z' est CONH, Z'' est CONHCH₂CONH ;

et dans R''' et R''', R₁, R₃ et R₅, identiques, sont Br ou I et Q₁ et Q₂, identiques ou différents, sont des groupes (C₁-C₈)alkyle, monohydroxylés ou polyhydroxylés, de telle sorte que chaque groupe CONQ₁Q₂ comporte 4 à 10 hydroxyles au total.

On préfère aussi des composés (branches désignées flash) dans lesquels R
15 représente :



avec Z''' étant NQCH₂(CH₂OCH₂)(CH₂)_iNH₂, avec i = 2 à 6 et j = 1 à 6

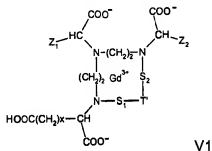
Enfin, les composés de formule I1 ou I2 dans lesquels Q₁ représente CH₂CHOHCH₂OH ou CH₂(CHOH)₄CH₂OH et Q₂ représente CH₂(CHOH)₄CH₂OH
20 notamment dans les groupes CONQ₁Q₂, sont généralement préférés pour former des molécules suffisamment hydrophiles en terme de solubilité aqueuse et de biocompatibilité.

Les produits de formule I1 peuvent être préparés soit à partir des amines A1H, soit à partir de l'un de leurs précurseurs A'1NH, notamment les composés dans
25 lesquels il y a (CH₂)_xCOOH au lieu de (CH₂)_xCONHR dans B₁, B₂ ou B₃. A1H et

- A'1NH, dérivés fonctionnalisés de chélates de gadolinium macrocycliques sont des intermédiaires de synthèse de tous les composés de formule I1 nouveaux, dont il a été nécessaire de mettre au point un procédé de préparation adapté à la nature d'acide aminé du groupe réactif greffé sur le macrocycle permettant de fixer le chélate sur le reste W1 sans perte de stabilité du chélate macrocyclique.

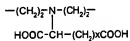
L'invention concerne donc aussi les précurseurs des composés polymétalliques selon l'invention, nécessaires à leur synthèse.

Selon une réalisation l'invention concerne les précurseurs A'1NH de formule :



- 10 dans laquelle $x = 1, 2$ ou 3 et $-S_1-T'-S_2-$ est :

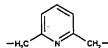
1)



avec $S_1 = S_2 = (CH_2)_2$

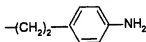
ou

- 15 2)



avec $S_1 = S_2 = CH_2$

et l'un des groupes Z_1 ou Z_2 est choisi parmi les groupes $-(CH_2)_3NH_2$ ou

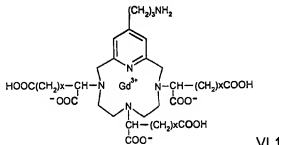


- 20 dans lequel le groupe NH_2 peut être éventuellement protégé de façon classique, sous forme de carbamate, de phthalimide ou de benzylamine comme décrit de façon générale dans *Protective Groups in Organic Synthesis*, 3rd Ed., Ed. T.W. Greene, Pig. M. Wuts (J. Wiley) p. 494-653,

et l'autre des Z₁ ou Z₂ est (CH₂)_xCOOH.

Les composés V1 du 1) sont désignés de type DOTA RR, les composés du 2) sont désignés de type PCTA RR N fonctionnalisé.

5 L'invention concerne également les précurseurs A'1NH de formule :



avec x = 1, 2, 3

dans lequel le groupe NH₂ est éventuellement protégé ou salifié,

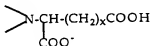
et particulièrement les composés V1 et VI1 dans lesquels x = 2,

10 et leurs sels avec une base alcaline, telle que NaOH ou KOH.

Ces composés VI1 sont désignés PCTA RR du type C fonctionnalisé, la fonction amine étant située sur le cycle externe.

Dans le cas où W1 est le reste 1,3,5-triazino, on fait réagir de préférence le précurseur V1, VI1 ou VI'1 sur la 2,4,6-trichloro-1,3,5-triazine dans les conditions
 15 habituelles d'une substitution nucléophile en présence d'une base dans un solvant polaire aprotique, éventuellement en mélange avec de l'eau, notamment comme décrit dans Comprehensive Organic Chemistry, D. Bostow, W. Ollis, vol. 4, p. 150-152 (Pergamon Press) ou dans Tetrahedron Letters, 41(11), 2000, 1837-1840. On peut effectuer la réaction en présence d'une base minérale telle que NaOH ou
 20 Na₂CO₃ ou d'une amine tertiaire, telle que la triéthylamine, par exemple dans l'eau en présence de 5 à 60% en volume de dioxanne-1,6, de tétrahydrofuranne ou de diméthylformamide.

Les chélates V1 ou VI1 ou éventuellement le produit de condensation sur W1 sont porteurs des groupes acide :



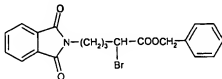
et peuvent ensuite être mis à réagir avec l'amine RNH_2 en milieu aqueux, éventuellement en présence d'un tiers solvant tel que dioxane ou tétrahydrofurane, avec activation des groupes carboxyliques par addition d'un carbodiimide soluble, qui est porteur d'un groupe amine comme décrit dans J. Org. Chem., 21 (1956), 439-441 et 26(1961), 2525-2528, ou qui est porteur d'un groupe ammonium quaternaire comme le 1-éthyl-3-(3-diméthylamino)carbodiimide (EDCI) ou le 1-cyclohexyl-3-(2-morpholinoéthyl)carbodiimide métho p-tolylsulfonate d'Org. Synthesis vol. V, 555-558.

Parmi les autres activateurs des acides carboxyliques dans les réactions d'amidification, on peut mentionner aussi le N-hydroxysulfosuccinimide (NHS), Bioconjugate Chem. 5, 1994, 565-576 ou le 2-succinimido-1,1,3,3-tétra-méthylurionium tétrafluoroborate de Tetrahedron Letters, 30, 1989, 1927-1930. On peut aussi utiliser un mélange d'EDCI et NHS.

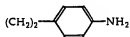
Un certain nombre des amines RNH_2 nécessaires à la préparation des composés de formule I sont connues, décrites notamment dans les demandes de brevet précédemment citées WO 97/01359, WO 00/75241 et EP-A-922700. Les autres pourront être préparées par des procédés analogues, relevant des connaissances générales de l'homme du métier.

Dans le cas où W1 est un dérivé de polyacide, on préfère préparer préalablement l'amine A1H à partir des chélates V1 ou V11 porteurs des fonctions acides et éventuellement protégés sur les fonctions amines sur lesquels on fait réagir l'amine RNH_2 appropriée par mise en œuvre de l'une des méthodes classiques d'amidification peptidique, citées précédemment.

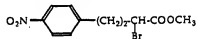
Pour préparer les composés intermédiaires de formule V1 dans lesquels Z_1 ou Z_2 représente $(\text{CH}_2)_3\text{NH}_2$, on peut faire réagir dans une première étape sur le composé macrocyclique correspondant dans lequel l'atome d'azote porteur dudit groupe Z_1 ou Z_2 est libre et les autres atomes d'azote ont été éventuellement préalablement protégés, de façon connue en soi, le composé $\text{Y}^1\text{-Br}$ de formule :



préparé selon Tetrahedron Letters 38(47), 1997, 8253-8256 et J. Org. Chem., 50, 1985, 560-565, tandis que pour ceux dans lesquels Z_1 ou Z_2 représente :

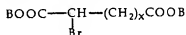


on fait réagir le composé $\text{Y}^m\text{1-Br}$ de formule :



décrit dans J. Org. Chem. 58, 1993, 3869-3876.

On fait ensuite réagir sur les autres atomes d'azote macrocyclique après leur éventuelle déprotection, le diacide bromé, protégé sous forme d'ester $\text{Y}^m\text{1Br}$:



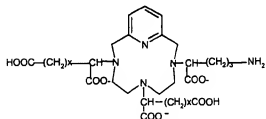
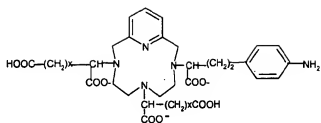
lequel peut être par exemple préparé :

- pour $x = 1$, $B =$ diphenylméthyle,
selon J.B.I.C. 4, 1999, 341-347 ;
- pour $x = 2$, $B = (\text{C}_1-\text{C}_3)\text{alkyle}$ ou benzyle,
selon WO 00/75241 ;
- et pour $x = 3$, $B = \text{CH}_3$,
selon EP-A-614 899,

avant de libérer la fonction amine du groupe phthalimido ou de réduire le groupe nitro introduits précédemment. Les fonctions acides sont déprotégées par action d'une base ou d'un acide en milieu aqueux ou hydroalcoolique, avant ou après la formation du groupe amino.

Après libération des fonctions acides carboxyliques, le complexe de gadolinium est ensuite préparé selon l'une des méthodes connues notamment de US 5,554,748 ou Helv. Chim. Acta, 69, 1986, 2067-2074, par action de Gd_2O_3 on GdCl_3 en milieu aqueux à pH compris entre 5 et 7.

Lors de la préparation du produit de formule V dans lequel T' représente le pyridyle, lorsque, dans la première étape, Y^mBr ou Y^mBr sont mis à réagir sur le macrocycle dont aucun des atomes d'azote n'est bloqué, on obtient, après réaction avec Y^mBr et formation du groupe amino, les dérivés dissymétriques du type :



Ces composés VII'1 sont désignés PCTA RR du type N fonctionnalisé, la fonction amine étant située sur un bras latéral.

- 5 Pour obtenir le dérivé substitué symétriquement, on peut utiliser le procédé selon le schéma réactionnel du tableau 1 suivant dans lequel x et B ont les significations précédentes, à partir de la triamine protégée (a) décrite dans Tetrahedron Letters, 41(39), 2000, 7443-7446, suivi des étapes analogues à celles citées pour le composé dissymétrique :

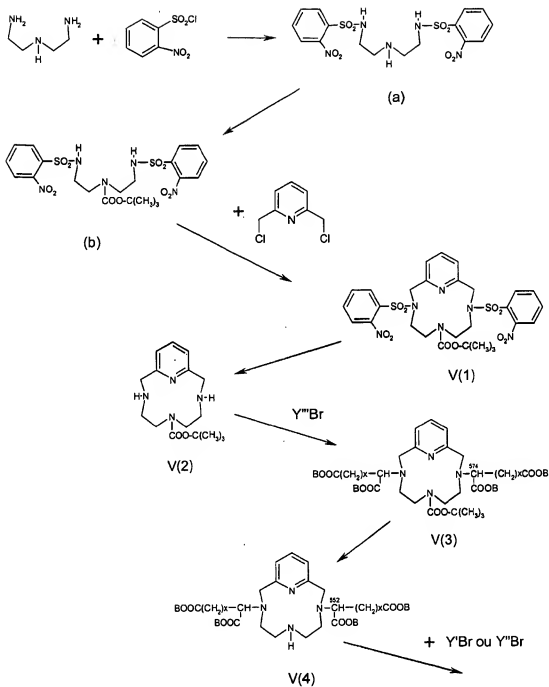
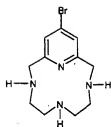


TABLEAU 1

(Les composés V (1) à V(4) sont des intermédiaires de V1)

5

Pour préparer les composés de formule VI 1, on effectue une réaction de Heck sur le macrocycle bicyclique, bromé sur le noyau pyridyle, de formule :



décrit dans J. Heterocyclic Chem. 27, 1990, 167-169, suivi d'une réduction. La réaction de Heck peut être réalisée dans les conditions décrites dans Metal Catalyzed cross-coupling reactions, Ed. F. Diederich, P.J. Stang, Wiley, VCH, chap. 3, p. 99-166. Le schéma réactionnel des premières étapes du procédé de la préparation de VI est représenté tableau 2 ; on effectue ensuite l'hydrolyse des groupes esters et la complexation du gadolinium, avant ou après la déprotection du groupe amino par action de l'acide trifluoroacétique.

Pour préparer les amides résultant de la réaction du composé VI avec une amine RNH_2 , on préfère effectuer l'amidification avant la déprotection de l'amine aliphatique.

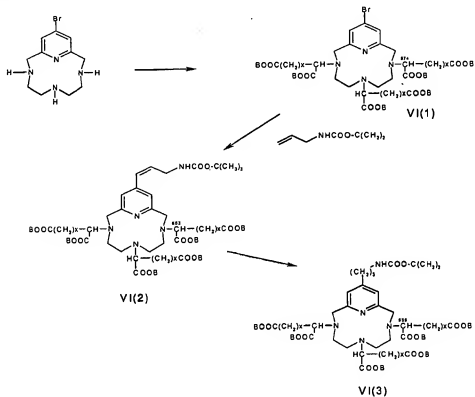


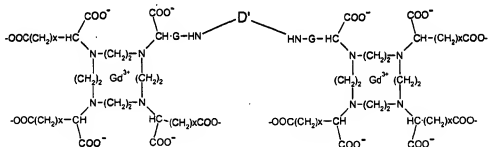
TABLEAU 2

Les composés VI (1) à VI (4) sont des intermédiaires de VI 1.

De manière analogue, l'invention concerne aussi les précurseurs A'_2NH , dimères de formule :

5

1)

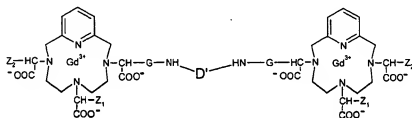


V2 précurseur de II'2

dans laquelle $x = 1, 2$ ou 3 de préférence $x=2$

10

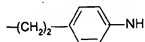
2)



V'' a2 précurseur de II'' a2

avec pour 1) et 2) :

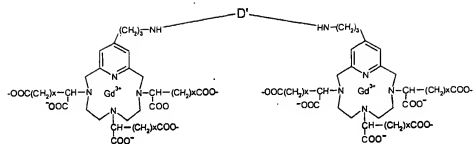
- G-NH est choisi parmi les groupes $-(CH_2)_3NH$ ou



15

avec pour 2) :

Z_1 et Z_2 sont $(CH_2)_xCOOH$. dans lesquelles $x = 1, 2$ ou 3 de préférence $x = 2$



3)

VI 2 précurseur de II^m 2

avec x=1, 2 ou 3, de préférence x=2

5

L'invention concerne aussi les produits de contraste pour l'imagerie médicale par résonance magnétique qui comprennent au moins un composé de formule (E), de préférence de formule Poly M RR et Poly D RR, éventuellement associé à un véhicule et à des additifs pharmaceutiquement acceptables pour une administration par voie orale ou par injection intravasculaire sous-cutanée, ou percutanée. Les compositions de diagnostic pour voie orale seront présentées sous forme de comprimés ou de gélules, ou suspensions et solutions buvables. La solubilité aqueuse et la faible osmolalité des composés de l'invention permettent de préparer des solutions aqueuses isotoniques, de forte concentration et de viscosité acceptable pour l'injection.

Selon un autre aspect, l'invention concerne les complexes paramagnétiques formés entre les ligands de l'invention et les ions métalliques paramagnétiques convenables, autres que le gadolinium, tels que ceux du dysprosium ou du manganèse, ainsi que les compositions d'agents de contraste pour l'imagerie médicale par résonance magnétique nucléaire qui comprennent ces complexes, associés aux véhicules et additifs usuels. Les ligands selon l'invention peuvent aussi former des complexes avec des radioéléments comme Tc, In, ou Yb, qui peuvent être utilisés pour établir un diagnostic ou effectuer un traitement thérapeutique. Ces complexes se présentent, en général, sous forme de sel interne, résultat de la neutralisation par le cation métallique central de groupes acides du ligand; lorsque le complexe comprend d'autres groupes acides ceux-ci peuvent être salifiés par une base minérale ou organique pharmaceutiquement acceptable y compris les aminoacides, par exemple NaOH, lysine, N-méthylglucamine, arginine, ornithine ou

diéthanolamine. Les doses auxquelles les agents de contraste selon l'invention peuvent être administrés dépendent de la nature du complexe, de la relaxivité qu'il induit, de la voie d'administration et de l'organe visé. Par exemple par voie orale, notamment pour la sphère gastro-intestinale, on pourra administrer de l'ordre de 5 0.01 à 3 mmol/kg d'animal, et par voie parentérale de l'ordre de 0,001 à 0,02 mmol/kg.

Les additifs classiques peuvent être introduits dans les compositions de diagnostic de l'invention tels que tampons, anti-oxydants, électrolytes, tensio-actifs, polyols, ainsi que d'autres chélates des cations biologiques ou d'agents complexants 10 en faible quantité.

Les solutions peuvent être préparées extemporanément à partir de la poudre lyophilisée contenant le composé de formule (E) et éventuellement des additifs et un solvant stérile ou, du fait de la grande stabilité des complexes en solution *in vitro*, comme *in vivo*, les solutions peuvent être fournies au radiologue en flacons ou en 15 seringues.

Les doses unitaires seront fonction de la structure du composé de formule E, de la voie d'administration, du type de diagnostic à établir, ainsi que du patient. Les doses unitaires seront en général de 0,1 μ mole à 150 μ mole de gadolinium par kg, de préférence de 1 à 100 μ mole de gadolinium par kg pour un homme de taille 20 moyenne.

Du fait de leur confinement vasculaire, de leur élimination ralentie et de leur forte relaxivité, les compositions de diagnostic de l'invention sont utiles pour l'imagerie des vaisseaux sanguins et tissus lymphoïdes. Ils permettent la détermination de la perfusion et du volume sanguin dans les territoires 25 pathologiques, l'étude de la perméabilité microvasculaire et l'identification des états d'ischémie ou la caractérisation des tumeurs et des états inflammatoires.

L'invention concerne donc en particulier l'utilisation des composés de diagnostic de formule (E) et notamment de formule I1 ou I2, pour le diagnostic par imagerie, et leur utilisation pour la préparation d'une composition de diagnostic de 30 ces indications. L'invention concerne aussi une méthode de diagnostic d'imagerie médicale utilisant ces composés.

L'invention concerne aussi un procédé de criblage, et les composés obtenus par ce procédé de criblage, consistant à sélectionner les composés de formule (E),

efficaces sur le plan diagnostic (propriétés pharmacocinétiques et de biodistribution),
ledit procédé comprenant :

- la préparation d'un composé candidat polymétallique de formule (E)
- l'utilisation du composé candidat dans un protocole de test approprié d'une indication diagnostique
- la sélection des candidats présentant une efficacité massique d'au moins 30%, de préférence d'au moins 50% supérieure à celle du chélate non polymétallique correspondant.

Comme exemple de test de criblage on utilisera par exemple les tests *in vitro*
et/ou *in vivo* décrits en détail par la demanderesse dans le document Physical and
biological evaluation of P792, a rapid clearance blood pool agent for Magnetic
Resonance Imaging, Investigative radiology, vol 36, n°8, 445-454, 2001.

On décrit maintenant plusieurs exemples de composés polymétalliques selon
l'invention, à titre d'illustration.

Les exemples 1 à 13 et 39 concernent des polymétalliques de monomères.

Les exemples 25 à 36, 38, 41 et 43 concernent des polymétalliques de dimères ; les exemples 14 à 24, 37, 40 et 42 des précurseurs dimériques de ces polymétalliques.

EXEMPLE 1

Composé de formule VI 1 avec $x = 2$ selon méthode du tableau 2

- a) Composé de formule VI(1) avec B = éthyle

22 g de 13-bromo-3,6,9,15-tétraazabicyclo[9.3.1]pentadéca-1(15),11,13-triène sont introduits dans 440 ml de CH_3CN en présence de 48 g de K_2CO_3 calciné et le mélange est maintenu à 80° C pendant 1 h avant l'addition d'une solution de 93 g de 2-bromoglutarate d'éthyle dans 100 ml de CH_3CN ; le milieu réactionnel est alors agité 20 h à 80° C puis refroidi à température ambiante, filtré et le solvant est évaporé.

Le résidu est repris par 500 ml d'une solution aqueuse de HCl 1N en présence d'un volume d'éther diéthylique. Après séparation de la phase organique, la phase

aqueuse est neutralisée par NaHCO_3 puis extraite par CH_2Cl_2 . Après lavage à l'eau puis séchage sur sulfate de magnésium, la phase organique est concentrée et le résidu est purifié sur colonne de silice (Merck® 500 g, d = 10 cm) en éluant par $\text{CH}_3\text{COOC}_2\text{H}_5$.

5 m = 37 g ;

HPLC : colonne n° 1 : Symmetry® C18 ; 100 Å ; 5 µm ; L = 25 cm ;

d = 4,6 mm (Waters) ;

éluant n° 1 : CF_3COOH dans l'eau (pH 3)/ CH_3CN , gradient linéaire de 90/10 à 20/80 (v/v) en 40 min, débit 1 ml/min : t_r = 26 min (2 pics).

10

b) Composé de formule VI (2)

On ajoute 23,5 g de 3-(tert-butyloxycarbonylamino)-propène, 25,3 ml de triéthylamine, puis 3,4 g de triphénylphosphine et enfin 1,8 g d'acétate de palladium à une solution de 28 g du composé obtenu à l'étape a) dissous dans 400 ml de toluène.

15

Après chauffage à 80° C pendant une nuit sous atmosphère inerte, le milieu est évaporé et le résidu est repris par une solution aqueuse d'acide chlorhydrique (pH = 1).

La phase aqueuse est lavée avec 1 volume d'éther diéthylique puis de toluène avant d'être amenée à pH 6 par addition de NaOH (1N).

20

Après extraction de la solution aqueuse par CH_2Cl_2 , la phase organique séchée sur sulfate de magnésium est évaporée.

On obtient une huile marron.

m = 17 g.

25

HPLC : colonne n° 1, éluant n° 1, gradient linéaire de : 60/40 à 20/80 (v/v) en 50 min, débit 1 ml/min : t_r = 14 min à 19 min (3 pics des isomères).

c) Composé de formule VI (3)

A 17 g du composé obtenu à l'étape b) dissous dans 350 ml de CH_3OH , on ajoute 3 g de catalyseur charbon palladié à 10% puis le milieu réactionnel est agité durant 2 h 30 à 20° C sous $4 \cdot 10^5$ Pa d'hydrogène.

30

Après filtration sur Clarcel®, le solvant est évaporé et on obtient 16,8 g d'huile brute.

HPLC colonne n° 1, éluant n° 1, gradient linéaire de : 60/40 à 20/80 (v/v) en 50 min, débit 1 ml/min : tr = 14-15-21 min (3 pics isomères).

d) Hydrolyse des groupes esters éthyliques

- 5 20 g du composé obtenu à l'étape c) dissous dans 50 ml d'une solution aqueuse de NaOH 5N et 80 ml de CH₃OH sont chauffés à 70° C pendant 18 h.

Après concentration du milieu réactionnel, le résidu est repris dans l'eau et la solution, amenée à pH 5,5-6 par quelques gouttes d'acide acétique, est concentrée avant d'être purifiée par chromatographie sur une colonne (d = 15 cm) contenant 1

- 10 kg de silice silanisée (Merck® 0,063 – 0,200 µm) en éluant à l'eau.

Après concentration à sec on obtient 9,3 g de cristaux blancs.

HPLC colonne n° 1, éluant n° 2 : H₂SO₄ dans l'eau (0,037 N)/CH₃CN gradient linéaire de : 98/2 à 20/80 (v/v) en 50 min :

tr = 16,7 – 17,5 – 17,9 min (3 pics).

15

e) Complexation du gadolinium

8,7 g du composé obtenu à l'étape d) sont dissous dans 70 ml d'eau puis on ajoute en une fois 2,1 g de Gd₂O₃ et l'ensemble est chauffé à 60° C durant 3 h 45 min en maintenant le pH entre 5,5 et 6 par addition d'une solution aqueuse de NaOH

- 20 1N.

Après filtration, le milieu réactionnel est évaporé et le résidu est cristallisé dans l'éthanol.

On obtient 9,6 g de cristaux blancs.

HPLC : colonne n° 1, éluant n° 2, gradient linéaire de : 98/2 à 20/80 (v/v) en

- 25 50 min, débit 1 ml/min : tr = 31 à 33 min (4 pics).

f) Libération de l'amine

On maintient 3 h sous agitation une solution de 9 g du complexe obtenu à l'étape e) dans 180 ml de CF₃COOH à 25° C avant d'éliminer le liquide sous pression réduite.

30

Le résidu est repris dans l'éther diéthylique et la suspension filtrée. Après élimination du solvant, le résidu est introduit par portions dans une suspension d'eau

moins 5 ml de résine anionique faible (OH^-) dans 50 ml d'eau ; en fin d'addition le pH, stable, doit être de 8 à 8,5.

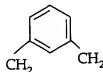
La résine est alors séparée par filtration, le solvant éliminé et le résidu précipité par addition d'éther éthylique.

5

EXEMPLE 2

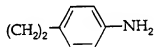
Composé de formule V1 dans laquelle $x = 2$, et

$-\text{S}_1-\text{T}'-\text{S}_2-$ est, avec $\text{S}_1 = \text{S}_2 = \text{CH}_2$,



10

et Z_1 est



et Z_2 est $(\text{CH}_2)_2-\text{COOH}$ préparé selon la méthode du tableau 1.

a) N,N'' -bis(o-nitrophénylsulfonyl)diéthylènetriamine

15

On dissout 8,4 g de cristaux de NaOH dans 100 ml d' H_2O refroidie à 0°C et on ajoute 9,2 g de diéthylènetriamine, puis goutte à goutte à 0°C une solution de 41,5 g du chlorure de l'acide 2-nitrophénylsulfonique dissous dans 100 ml de tétrahydrofuranne.

20

Une fois concentré, le milieu réactionnel est repris dans CH_2Cl_2 et la phase organique est lavée par H_2O puis séchée sur sulfate de magnésium. Après évaporation du solvant, on obtient 37,5 g de cristaux qui sont engagés dans l'étape suivante.

HPLC : colonne n° 1, éluant n° 3 : CF_3COOH dans H_2O , pH 3,2 : $t_r = 16$ min (32 min pour le dérivé trisubstitué).

25

b) N,N'' -bis(2-nitrophénylsulfonyl) N' -t-butoxycarbonyl diéthylène triamine

18 g de carbonate de di-tert-butyle sont ajoutés par fraction à une solution contenant 32,4 g de composé obtenu à l'étape a) dans un mélange de 97 ml de solution aqueuse de NaOH 2N et 225 ml de CH_3CN .

Après 3 h d'agitation à 25° C, le milieu réactionnel est évaporé à sec et le résidu est repris par 400 ml de CH_2Cl_2 . La phase organique est lavée 2 fois avec 100 ml d' H_2O .

Après séchage sur sulfate de magnésium puis concentration de la phase
5 organique, le résidu obtenu est purifié par chromatographie sur colonne ($d = 15 \text{ cm}$) contenant 1 kg de silice (Merck® 40-63 μm) en éluant avec un mélange $\text{CH}_2\text{Cl}_2/\text{CH}_3\text{COCH}_3$ gradient de 99/1 à 90/10 (v/v).

Après évaporation du solvant, on obtient 28,5 g de produit.

HPLC : colonne n° 1, éluant n° 1, débit 1 ml/min, gradient linéaire 90/10 à
10 10/90 (v/v) en 40 min : $t_r = 29 \text{ mn}$.

c) Composé de formule V(1)

Une solution contenant 28 g du composé obtenu à l'étape b) dans 210 ml de CH_3CN en présence de 41,4 g de K_2CO_3 calciné est portée à reflux pendant 1 h 30.

15 Après addition de 11 g de 2,6-bis-(chlorométhyl)-pyridine, le mélange est chauffé à reflux pendant une nuit.

Le précipité formé est filtré, lavé avec 1 l d'eau, puis séché sous vide ; $m = 26,8 \text{ g}$.

HPLC : colonne n° 1, éluant n° 1, débit 1 ml/min, gradient linéaire de : 90/10 à
20 10/90 en 40 min puis 0/100 (v/v) en 10 min : $t_r = 32 \text{ min}$.

d) Composé de formule V(2)

A 20 g du composé obtenu à l'étape c) en suspension dans 310 ml de diméthylformamide, on ajoute 16 g de LiOH puis goutte à goutte, en $\frac{1}{2} \text{ h}$, 18 g
25 d'acide thioglycolique.

Le milieu réactionnel coloré en rouge est agité pendant 6 h à 25° C puis 400 ml d' H_2O et 400 ml de CH_2Cl_2 y sont ajoutés. Après agitation et décantation, la phase aqueuse est séparée et extraite par 400 ml de CH_2Cl_2 . Cette phase organique, après lavage deux fois à l'eau, est réunie à la phase précédente et l'ensemble est
30 concentré. Le résidu huileux est purifié par chromatographie flash sur silice (Merck®, 40-63 μm) en éluant avec un mélange $\text{CH}_3\text{OH}/\text{NH}_4\text{OH}$ (50/1) après élimination des impuretés par élution avec CH_3OH .

Après évaporation des fractions conformes, on obtient 5,5 g du produit.

HPLC : colonne n° 1, éluant n° 4 : PIC B8 (Waters)/CH₃CN, débit 1 ml/min, gradient linéaire de : 90/10 à 10/90 (v/v) en 40 min : tr = 14 min (tr = 32 min pour le produit de départ).

5 e) Composé de formule V(3) avec x = 2, B = éthyle

A une solution de 8 g de composé obtenu à l'étape d) dans 60 ml de CH₃CN et 26 ml d'éther diisopropylique, on ajoute 22 g de 2-bromoglutarate d'éthyle et 11 g de K₂CO₃ calciné puis le mélange est porté à sa température de reflux pendant 24 h.

Après filtration puis évaporation sous vide, l'huile obtenue est purifiée par 10 flash-chromatographie sur silice (Merck®, 40-63 µm) en éluant avec un mélange heptane/acétate d'éthyle (60/40 v/v).

Après évaporation, on obtient 7,7 g d'huile.

HPLC : colonne n° 1, éluant n° 1, débit 1 ml/min, gradient linéaire de : 98/2 à 10/90 (v/v) en 50 min : tr = 31 et 32 min (2 pics) (produit de départ tr = 4 min).

15

f) Composé de formule V(4)

5,3 g du composé obtenu à l'étape e) sont dissous dans 32 ml d'acide trifluoroacétique et le mélange est agité durant 1 h 30 à 25° C.

Après concentration sous vide du milieu réactionnel, l'huile obtenue est 20 purifiée par flash-chromatographie sur silice (Merck®, 40-60 µm) en éluant avec un mélange CH₂Cl₂/CH₃OH (97/3, v/v).

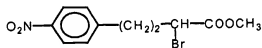
Après élimination du solvant, on obtient 3,8 g du produit solide.

HPLC : colonne n° 1, éluant n° 1, débit 1 ml/min, gradient linéaire de : 98/2 à 10/90 (v/v) en 50 min : tr = 23 min.

25 RMN ¹³C (125 MHz – DMSO-d₆ – 30° C)

δ (ppm) 160,4 (C_{1,11}) ; 119,8 (C_{12,14}) ; 138 (C₁₃) ; 52,9 (C_{2,10}) ; 51,6 (C_{4,8}) ; 45,0-45,3 (C_{5,7}) ; 172,2 (C=O) ; 14,3 (C-CH₃-CH₂) ; 59,7-60,3 (CH₃-CH₂-O) ; 65,4 (C-N) ; 25,4-25,5 ; 30,4 – 30,5 (C-CH₂-CH₂-CO).

30 g) Réaction avec YⁿBr =



A une suspension de 9,4 g du composé obtenu à l'étape f) dans 30 ml d'éther diisopropylique et 65 ml de CH_3CN en présence de 4,5 g de K_2CO_3 calciné, on ajoute 17 g du composé Y^*Br .

Après agitation 48 h à 85° C, le milieu réactionnel est filtré et concentré sous vide, l'huile résiduelle est purifiée par chromatographie sur colonne (d = 15 cm) contenant 1 kg de silice (Merck® 40-60 μm) en éluant avec un mélange $\text{CH}_2\text{Cl}_2/\text{acétone}$ 70/30 v/v.

Après concentration à sec, on obtient 5 g de produit.

HPLC : colonne n° 1, éluant n° 1, débit 1 ml/min, gradient linéaire de : 98/20 à 10/90 (v/v) en 50 min : tr = 26 min.

h) Hydrolyse des groupes esters éthyliques

4 g du composé obtenu à l'étape g) sont ajoutés à une solution de 10 ml d'HCl 12N, puis le mélange est agité 48 h à sa température de reflux.

Après filtration, concentration, le résidu est purifié par chromatographie sur gel de silice silanisée (Merck® 0,063-0,20 μm) en éluant avec un mélange $\text{H}_2\text{O}/\text{CH}_3\text{OH}$ pour donner 2,2 g de produit.

HPLC : colonne n° 1, éluant n° 1, débit 1 ml/min, gradient linéaire de : 98/2 à 10/90 (v/v) en 50 min : tr = 16 min (2 pics).

20

i) Complexation du gadolinium

On introduit dans 40 ml d' H_2O , 2,2 g du composé obtenu à l'étape h).

Le pH de la suspension est amené à 5 par ajout d'une solution de NaOH aqueuse 2N puis le milieu est chauffé à 50° C jusqu'à solubilisation complète.

Après addition de 0,6 g de Gd_2O_3 , la solution toujours maintenue à pH 5 par ajout d'une solution aqueuse de NaOH 2N, est chauffée à 80° C pendant 6 h.

Après filtration des sels par évaporation, le résidu est cristallisé dans $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$; m = 2 g.

HPLC : colonne n° 1, éluant n° 1, débit 1 ml/min, gradient linéaire de : 96/2 à 10/90 (v/v) en 50 min : tr = 17 et 21 min (2 pics).

30

j) Réduction du groupe nitro

A 2 g du composé obtenu à l'étape i) dissous dans 50 ml d'H₂O, on ajoute 0,4 g de catalyseur charbon palladié à 10%, puis le milieu réactionnel est agité à 25° C sous une pression d'hydrogène de 3.10⁵ Pa pendant 6 h. Après élimination du catalyseur par filtration sur filtre Millipore® (0,45 µm et 0,22 µm), la solution est évaporée pour donner 1,8 g de produit.

HPLC : colonne n° 1, éluant n° 1, débit 1 ml/min ; gradient linéaire de : 98/2 à 10/90 (v/v) en 50 min : tr = 10 min.

10 **EXEMPLE 3**

Composé de formule VII1 dans laquelle x = 2

a) A une suspension de 70 g de 3,6,9-15-tétraazabicyclo[9.3.1.]pentadéca-1(15),11,13-triéne dans 800 ml de CH₃CN en présence de 910 ml de résine échangeuse d'anions sous forme de base forte (Amberlite® IRA458), on ajoute une solution de 102 g de l'ester 2-bromo-4-nitrophényl butyrate de méthyle dans 100 ml de CH₃CN.

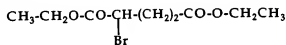
Après agitation 3 jours à 25° C, filtration de la résine et évaporation, l'huile obtenue est purifiée par chromatographie sur colonne de 5 kg de silice (Merck®, 40-60 µm) en éluant avec un mélange CH₂Cl₂/CH₃OH (70/30 v/v). On obtient 38 g de produit.

HPLC : colonne n° 1, éluant n° 1 mais pH 3, débit 1 ml/min, gradient linéaire de : 98/2 à 10/90 en 50 min : tr = 15 min.

RMN ¹³C (125 MHz, DMSOd6, 30° C)

25 δ (ppm) : 160,1 (C₁) ; 53,8 (C_{2,4}) ; 45-45,4-45,7 (C_{5,7,8}) ; 51,3 (C₁₀) ; 161,6 (C₁₁) ; 119,3 (C₁₂) ; 119,6 (C₁₄) ; 137,6 (C₁₃) ; 51,7 (O-CH₃) ; 172,8 (C=O) ; 65,8 (C-N) ; 31,06-31,45 (CH₂-CH₂) ; 149,6-129,6-122 (Ar) ; 145,6 (Ar-NO₂).

b) Réaction avec Y^mBr =



A une solution de 7 g du composé obtenu à l'étape a) dans 70 ml de CH_3CN et 35 ml d'éther diisopropylique, on ajoute 6,8 g de K_2CO_3 et 13 g de 2-bromoglutarate d'éthyle puis on laisse sous agitation 24 h à reflux.

Après élimination des sels par filtration, concentration de la solution, l'huile
5 obtenue est purifiée par chromatographie sur silice (Merck® 40-63 μm) en éluant avec un mélange CH_2Cl_2 /acétone (70/30 v/v).

On obtient 6 g de produit solide.

HPLC : colonne n° 1, éluant n° 1, débit 1 ml/min, gradient linéaire de : 98/2 à 10/90 (v/v) en 50 min : tr = 33 min.

10

c) Hydrolyse des groupes esters éthyliques

En appliquant le même mode opératoire que pour l'étape h) de l'exemple 2, on obtient 2,8 g à partir de 6 g du composé obtenu à l'étape b).

HPLC : colonne n° 1, éluant n° 1, gradient de : 98/2 à 10/90 (v/v) en 50 min ;
15 débit 1 ml/min : tr = 17 à 19 min (3 pics).

d) Chélate de gadolinium du composé précédent

Dans 35 ml d'une solution à pH 5 de 3,9 g du composé obtenu selon l'étape c), on introduit 2 g de $\text{GdCl}_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$ et on maintient le mélange à 50° C pendant 5 h
20 au cours desquelles on ajuste le pH si nécessaire en ajoutant une solution de NaOH aqueux (2N).

Le milieu est ensuite filtré puis évaporé ; 4 g de résine échangeuse de cations faiblement acide Chelex® 100 (Bio-Rad) sont ajoutés à l'huile obtenue dissoute dans 40 ml d'eau.

Après agitation 2 h à 25° C, la résine est éliminée par filtration, la solution est évaporée pour donner 4,5 g de produit.

HPLC : colonne n° 1, éluant n° 1, gradient de : 98/2 à 10/90 (v/v) en 50 min, débit 1 ml/min : tr = 15,6 à 18,7 min (plusieurs pics).

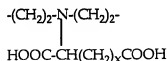
30 e) Réduction du groupe nitro

En appliquant le même mode opératoire que pour l'étape j) de l'exemple 2, on obtient 4 g de produit à partir de 4,5 g du composé obtenu à l'étape d).

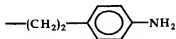
HPLC : colonne n° 1, éluant n° 1, gradient linéaire de : 98/2 à 10/90 (v/v) en 50 min, débit 1 ml/min : tr = 8,6 à 9,5 min (plusieurs pics).

EXEMPLE 4

- 5 Composés de formule V1 où $x = 2$,
et $-Si-T-S_2-$ est, avec $S_1 = S_2 = (CH_2)_2$,



tandis que Z_1 est



- 10 et Z_2 est $-(CH_2)_2-COOH$

a) A une suspension de 20 g de 1,4,7,10-tétraazacyclododécane dans 140 ml de CH_3CN , on ajoute goutte à goutte 40,4 g de 2-bromo-4-(4-nitrophényl)butyrate de méthyle en solution dans 50 ml de CH_3CN .

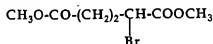
- 15 Après agitation 24 h à 25° C, la solution est filtrée, lavée par CH_3CN , puis par 200 ml d'éther diéthylique.

Après filtration, le produit sous forme de bromhydrate est recristallisé dans 200 ml de CH_3CN .

$m = 42$ g ; $F = 170^\circ$ C.

- 20 HPLC : colonne n° 2 : Lichrospher® Merck® C^{18} , 100 Å, 5 µm, L = 25 cm, d = 4,6 mm, éluant n° 5 : KH_2PO_4 dans H_2O (0,01 M)/ CH_3CN (45/55 v/v), débit 1 ml/min : tr = 2,5 min.

b) Réaction avec $Y'''Br =$



25

Une suspension contenant 20 g du composé obtenu à l'étape a) et 20 g de Na_2CO_3 dans 400 ml de CH_3CN est portée à température de reflux durant 15 min avant de rajouter goutte à goutte 40 g de 2-bromoglutarate de méthyle.

- Après agitation 24 h à reflux puis une nuit à 25° C, le milieu est filtré puis le solvant est évaporé et le résidu est dissous dans 100 ml de CH_2Cl_2 . La phase organique est lavée à l'eau puis séchée sur sulfate de sodium avant l'élimination du solvant par évaporation sous pression réduite. Le résidu est dissous dans un volume minimum de solution aqueuse d'HCl 1M. Cette solution est lavée par un même volume d'éther diéthylique puis amenée à pH 4 par NaHCO_3 avant d'être extraite par de l'éther diéthylique. Après évaporation de la phase organique, le résidu est purifié par chromatographie sur silice (Merck® Si 60) en éluant avec un mélange heptane/ $\text{CH}_3\text{COOC}_2\text{H}_5$ (40/60 v/v puis 30/70 v/v) ; m = 8 g.
- 10 HPLC : colonne n° 1 : éluant n° 1 (pH = 2,8), débit 1 ml/min, gradient linéaire de : 90/10 à 60/40 (v/v) en 20 min puis 20/80 en 10 min : tr = 22 à 29 min (3 pics isomères).

c) Hydrolyse des groupes esters de méthyle

- 15 10 g du composé obtenu selon l'étape b) sont dissous dans 20 ml d'une solution aqueuse d'HCl 12N et le mélange est porté à reflux pendant 24 h. Après refroidissement, la solution est évaporée et le résidu dissous dans l'eau. Après concentration sous vide, on obtient 7,7 g de produit brut.

- 20 d) Complexation du gadolinium avec le composé précédent

La solution de 5 g du produit brut précédent dans 30 ml d' H_2O est amenée à pH 5,2 par addition de NaOH 5M avant d'ajouter 1,2 g de Gd_2O_3 .

Le milieu est chauffé à 80° C durant 2 h 30 pendant lesquelles le pH est maintenu entre 5,2 et 5,5 par addition d'une solution aqueuse d'HCl 6M.

- 25 Après refroidissement à 25° C, le milieu est versé sur 250 ml de $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$ à 10° C. Le précipité obtenu après lavage à $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$ est séché ; m = 5 g.

HPLC : colonne n° 1, éluant n° 1 (pH = 2,8), débit = 1 ml/min, gradient linéaire de : 90/10 à 85/15 (v/v) en 15 min, puis 70/30 en 15 min, puis 40/60 en 10 min : tr = 31 à 34 min (3 pics).

30

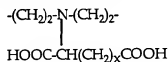
e) Réduction du groupe nitro

5 g du complexe de gadolinium sous forme de sel de sodium sont dissous dans 70 ml d'eau et hydrogénés sous pression comme à l'étape j) de l'exemple 2. On obtient 5 g de produit sous forme de sel de sodium.

- 5 HPLC : colonne n° 1, éluant n° 1 (pH = 2,8), débit 1 ml/min, gradient de : 98/2 à 85/15 (v/v) en 20 min, puis 70/30 en 20 min : tr = 17 à 21 min (3 pics).

EXEMPLE 5

Composés de formule V1 où $x = 2$, $-S_1-T-S_2-$ est, avec $S_1 = S_2 = (CH_2)_2$,



10

Z_1 est $-(CH_2)_3-NH_2$

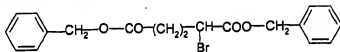
Z_2 est $-(CH_2)_2COOH$

- 15 a) A une suspension de 20 g de 1,4,7,10-tétraazacyclododécane dans 235 ml de CH_3CN agitée, on ajoute goutte à goutte en 30 min, 49 g de 2-bromo-5-phthalimido pentanoate de benzyle (composé Y^mBr) en solution dans 235 ml de CH_3CN .

Après une nuit à 25° C, le précipité obtenu est filtré puis lavé avec un minimum de $CH_3CO_2C_2H_5$.

m = 45 g (mélange amine et bromhydrate).

- 20 HPLC : colonne n° 1, éluant n° 1 (pH = 2,8) pendant 5 min puis gradient linéaire de : 97/3 à 60/40 v/v en 35 min ; débit 1 ml/min : tr = 26 min.

b) Réaction avec $Y^mBr =$ 

- 25 Une solution constituée de 109 g de 2-bromo glutarate de benzyle dans 200 ml de CH_3CN sec est ajoutée rapidement à une suspension de 45 g du composé obtenu à l'étape a) dans 500 ml de CH_3CN , préalablement chauffée à 80° C.

35 g de Na_2CO_3 sont ajoutés à la fin de l'addition puis le milieu est porté à reflux 48 h.

Après refroidissement, le milieu réactionnel est filtré, le solvant est évaporé sous pression réduite et l'huile obtenue est purifiée par chromatographie sur silice en éluant avec CH_2Cl_2 pur puis avec un mélange $\text{CH}_2\text{Cl}_2/\text{CH}_3\text{CO}_2\text{C}_2\text{H}_5$: (95/5 v/v) ; m = 41 g.

5

c) Hydrolyse des groupes ester de benzyle et libération de l'amine

Une solution de 5 g du produit brut obtenu à l'étape b) dans 25 ml de solution aqueuse d'HCl 2N est portée à reflux 24 h. Après refroidissement, on ajoute 100 ml d'eau avant d'extraire la phase aqueuse par trois fois 50 ml d'éther diéthylique.

Après évaporation de la phase aqueuse, on obtient 2,5 g de produit qui sont purifiés par filtration de la solution aqueuse sur silice silanisée (Merck® Si60) ; m = 2,2 g.

HPLC : colonne n° 3 : Hyper Carb® (hypersil) 5 μm 250 Å ; L = 25 cm ; d = 4,6 mm (Waters) ; éluant n° 6 : H_2SO_4 dans H_2O (0,1% m/v)/ CH_3CN , gradient linéaire de : 98/2 à 85/15 (v/v) en 20 min puis 50/50 en 30 min : tr = 21 à 28 mn (plusieurs pics).

15

d) Complexation du gadolinium

En appliquant le même mode opératoire que pour l'étape d) dans l'exemple 4, on obtient 1,4 g de produit attendu en partant de 2,2 g du composé obtenu à l'étape

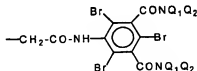
c) précédente.

HPLC : colonne n° 1, éluant n° 6, 100/0 (v/v) pendant 5 min puis gradient de : 100/0 à 85/5 (v/v) en 25 min puis 50/50 en 20 min ; débit 1 ml/min : tr = 22 à 26 min (plusieurs pics).

25

EXEMPLE 6

Composé de formule A1H dans laquelle A1 est la formule II' 1, avec x = 2 et R =



avec $\text{Q}_1 = \text{CH}_2\text{CHOHCH}_2\text{OH}$ et $\text{Q}_2 = \text{CH}_2(\text{CHOH})_4\text{CH}_2\text{OH}$

30

a) 16 g du composé obtenu à l'étape e) de l'exemple 1 et 61 g de l'amine RNH₂ sont dissous dans 600 ml d'H₂O. La solution est amenée à pH 6 par ajout d'une solution aqueuse de NaOH 1N puis on ajoute 20 g de 1-(3-diméthylaminopropyl)-3-éthyl-carbodiimide, chlorhydrate (EDCI) ainsi que 1,1g de l'acide N-hydroxysulfosuccinimide (NHS).

Après 18 h à 25° C durant lesquelles le pH est maintenu à 6 par ajout d'une solution aqueuse de NaOH 1N ou de HCl 1N, le solvant est évaporé puis le résidu est précipité dans C₂H₅OH.

Le produit obtenu par filtration est ensuite purifié par chromatographie sur colonne de silice silanisée en éluant par H₂O puis par des mélanges H₂O/CH₃OH.

Après évaporation des fractions conformes, le résidu dissous dans l'eau est traité par 30 ml de résine anionique (OH⁻). La solution une fois filtrée puis évaporée donne 22 g de cristaux blancs.

HPLC : colonne n° 1, éluant n° 3, gradient linéaire de : 98/2 à 60/40 (v/v) en 50 min ; tr = 18 min.

b) Déprotection du groupe amino

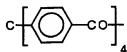
21 g du composé précédent dissous dans 400 ml de CF₃COOH sont agités 3 h à 25° C.

Après évaporation du solvant, le résidu est cristallisé dans l'éther diéthylique. Après filtration, le produit obtenu est ajouté par portions à 10 ml de résine anionique OH⁻ (Amberlite® IRA67) dans 100 ml d'eau en maintenant toujours le pH de la solution au-dessus de 5 durant l'addition par l'ajout éventuel de résine. A la fin de l'addition, la solution dont le pH est stabilisé autour de 8, est filtrée pour éliminer la résine, puis évaporée. Après séchage, on obtient 20 g de cristaux blancs.

HPLC : colonne n° 1, éluant n° 3, gradient linéaire de : 98/2 à 60/40 (v/v) en 50 min ; tr = 7 min (massif) (tr = 19 min pour le produit de départ).

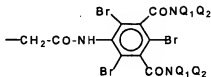
EXEMPLE 7

Composé de formule I1 où W1 est



m est 4,

A1 représente le groupe de formule II''' où $x = 2$ et $R =$



avec $Q_1 = \text{CH}_2\text{CHOHCH}_2\text{OH}$ et $Q_2 = \text{CH}_2(\text{CHOH})_4\text{CH}_2\text{OH}$

- 5 Dans une solution de 30 ml de diméthylsulfoxyde contenant 0,5 g d'acide tétrakis-(4-carboxyphényl)méthane et 20 g du composé obtenu selon l'étape b) de l'exemple 6, on ajoute 1,6 g d'EDCl, 1,2 g de 1-hydroxybenzotriazole (HOBT) et 1,7 ml de triéthylamine.

- Après agitation 36 h à 25° C, la solution est versée dans 100 ml de $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$ et
10 le précipité obtenu est séparé par filtration puis redissous dans 40 ml d'eau. La solution est ultrafiltrée sur une membrane en polyéther sulfone (Pall®) avec un seuil de coupure de 5 KD puis sur membrane avec un seuil de coupure de 10 KD. Après évaporation de l'eau, on obtient 10 g de cristaux.

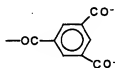
- HPLC : colonne n° 1, éluant n° 3, gradient linéaire de : 98/2 à 50/50 (v/v) en
15 50 min : $t_r = 13$ min.

CES (chromatographie d'exclusion stérique) :

- conditions n° 1 : effectuées sur une succession de 4 colonnes ($d = 8$ mm, $l =$
30 cm) commercialisées par Shodex® (JP) sous les références OH Pack SB-HQ,
contenant du gel de polyhydroxyméthacrylate, dont les limites d'exclusion,
20 déterminées avec du Pullulan® sont successivement : 10^6 KD (SB-804) ; 10^5 KD (SB-803) ; 10^4 KD (SB-802.5) ; 10^4 KD (SB 802.5) ; éluant : solution aqueuse NaCl (0,16M)/ CH_3CN 70/30 v/v, débit 0,8 ml/min. $T = 30^\circ \text{C}$: $t_r = 36$ min.

EXEMPLE 8

- 25 Composé de formule I1 avec W1 est



m = 3

A1 représente le même groupe que celui de l'exemple 7.

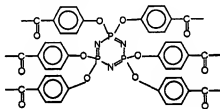
En appliquant le même mode opératoire que pour l'exemple 7, on obtient à partir de 0,6 g d'acide 1,3,5-benzénetricarboxylique et après élimination de l'excès de RNH_2 , 26 g de solide blanc.

5 HPLC : colonne n° 1, éluant n° 3 ; gradient linéaire de : 98/2 à 50/50 (v/v) en 50 min : $t_r = 12$ min.

CES : conditions n° 1 : $t_r = 37$ min.

EXEMPLE 9

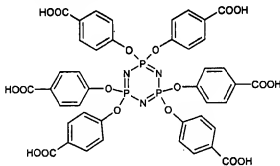
10 Composé de formule I1 avec W1 est



$m = 6$

et A1 représente le même groupe que dans l'exemple 7.

15 En appliquant le même mode opératoire que pour l'exemple 7, on obtient, après élimination de l'excès de RNH_2 , 8 g de cristaux à partir de 0,5 g de l'hexaacide dérivé du cyclotriphosphazène de formule :



HPLC : colonne n° 1, éluant n° 3, gradient linéaire de : 98/2 à 50/50 (v/v) en 50 min : $t_r = 14$ min.

20 CES : conditions n° 1 : $t_r = 35$ min.

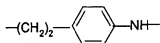
EXEMPLE 10

Composés selon la formule I1 avec W1

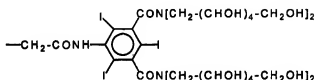


m = 3

5 et A1 représente le groupe de formule II' 1 où x = 2, -GNH- est



et R est



a) Condensation sur le noyau central

10 A une solution contenant 4 g du composé obtenu selon l'étape e) de l'exemple 4 dans 30 ml d'eau distillée chauffée à 60° C, on ajoute en 10 min une solution de 0,2 g de 2,4,6-trichloro-1,3,5-triazine dans le dioxanne puis le pH est amené à 8,4 par addition d'une solution aqueuse de NaOH 1N.

15 Le milieu réactionnel est agité 4 jours durant lesquels le pH est régulièrement amené à 8,4 par addition d'une solution aqueuse de NaOH 0,2M.

Après addition d'un volume d'eau au milieu réactionnel puis ultrafiltration sur une membrane en polyéther sulfone (Pall®) avec un seuil de coupure de 1 KD, le rétentat (40 ml) est concentré jusqu'à un volume de 10 ml puis versé sur une solution aqueuse de HCl 1N. Le précipité formé est isolé. m = 2,5 g.

20 CES : conditions n° 1 : tr = 40 min.

b) Réaction d'amidification

On introduit, dans une solution à pH 6 contenant 2,5 g du composé obtenu à l'étape précédente a) et 11,5 g de l'amine iodé de formule RNH₂ dans 40 ml d'H₂O, 2,3 g d'EDCI et 0,2 g de NHS ; le mélange est agité 3 h à 25° C puis la solution est versée dans 200 ml de C₂H₅OH froid.

Le précipité obtenu est redissous dans 100 ml d'eau pour être purifié par ultrafiltration sur une membrane en polyéther sulfone (Pall®) de seuil de coupure de 10 KD.

On isole 9 g de solide blanc par élimination du solvant du rétentat.

5 CES : conditions n° 1 : tr = 37 min (44 min pour RNH₂).

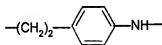
EXEMPLE 11

Composé selon la formule I1 où W1 est



10 m = 3

et A1 représente le groupe de formule II' où x = 2, et GNH- est



et R est



15 En appliquant les mêmes modes opératoires que pour l'exemple 10 étape b), on obtient, en partant de 2,5 g du composé de l'exemple 10a et de 14 g d'amine RNH₂ puis élimination des impuretés de faible masse moléculaire, 10 g de produit blanc.

CES : conditions n° 1 : tr = 36 min (tr = 45 min pour RNH₂)

20

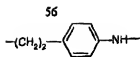
EXEMPLE 12

Composé selon la formule I1 où W1 est

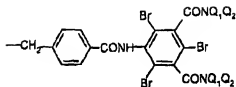


m = 3

25 et A1 représente le groupe de formule II' où x = 2, -GNH- est



et R est



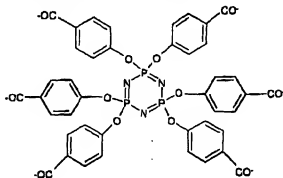
avec $Q_1 = \text{CH}_2\text{CHOHCH}_2\text{OH}$

$Q_2 = \text{CH}_2(\text{CHOH})_4\text{CH}_2\text{OH}$

CES : conditions n° 1 ; tr = 37 min (tr = 45 min pour RNH_2).

Exemple 13

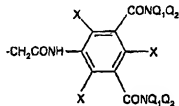
Composé selon la formule I1 ou W1 est :



10 m = 6

et A1 représente la formule II " 1 où x=2

R est



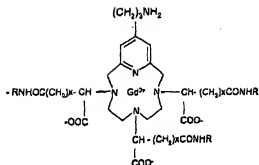
avec $Q_1 = Q_2 = \text{CH}_2(\text{CHOH})_4\text{CH}_2\text{OH}$ et $X = \text{Br}$

15

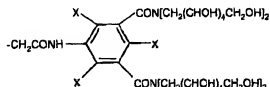
a) préparation du chélate intermédiaire de formule VIII

FEUILLE RECTIFIEE (REGLE 91)
ISA/EP

57



et R représente



- 1 – 6g de composé obtenu à l'étape e) de l'exemple 1 et 26,5g de l'amine RNH₂ sont dissous dans 200 ml d'eau et on ajoute 7,6g d'EDCI et 0,4g de NHS. Le mélange est maintenu sous agitation vers pH6, pendant 24 heures, avec addition d'une solution aqueuse de NaOH ou HCl N si nécessaire.

- Après évaporation du solvant, on fait cristalliser le résidu par addition d'éthanol. Les 35g de cristaux jaunes obtenus sont dissous dans 200 ml d'eau et la solution ultrafiltrée avec une membrane en polyéthersulfone (Pall®) de 1kD de seuil de coupure.

Le rétentat est concentré et purifié par chromatographie sur colonne de silice silanisée (Merck ®) (diamètre : 7 cm, hauteur : 33 cm) en éluant avec de l'eau puis des mélanges eau/méthanol (90/10 V/V à 80/20). Les fractions contenant le produit cherché sont concentrées jusqu'à élimination des solvants.

- Le résidu, dissous dans 50 ml d'eau, est traité par 20 ml de résine anionique sous forme OH⁻ (HP 861 de chez Rohm et Haas) puis traité avec du noir de carbone à 45°C.

Après filtration et élimination des solvants, on isole 10g de cristaux blancs.

- HPLC : colonne n° 1, éluant n°7 : H₂O/CH₃CN, gradient linéaire 98/2 à 60/40 (V/V) en 50 min., débit 1 ml/min.
tr = 15 min (massif)

CES : conditions n° 1 tr = 40 min

2 – Le solide obtenu ci-dessus est dissous dans 200 ml d'acide trifluoroacétique. Après 3 heures d'agitation à température ambiante, le liquide est éliminé sous

FEUILLE RECTIFIÉE (REGLE 91)
ISA/EP

pression réduite et le résidu cristallisé par addition d'éther diéthylique. On obtient ainsi 8,8g de cristaux blancs, trifluoroacétate de l'amine de formule VIII.

HPLC : colonne n° 1, éluant n° 7 : gradient linéaire 98/2 à 60/40 (V/V) en 50 minutes, débit 1 ml/min.

5 tr = 76 min (pic large)

b) On introduit dans 55 ml de diméthylsulfoxyde 131 mg de l'hexaacide dérivé du cyclotriphosphazène, déjà mis en œuvre dans l'exemple 9, avec 4,4g du solide obtenu à l'étape a) et 0,42 mg de triéthylamine, puis 350 mg d'EDCI et 250 mg de HOBT. Après 24 heures d'agitation à température ambiante, la solution est introduite
10 dans 300 ml d'éthanol ; le précipité alors formé est dissous dans 200 ml d'eau et la solution ultrafiltrée sur une membrane en polyéthersulfone de seuil de coupure de 10 kD. Après évaporation du rétentat, on traite le résidu dans 50 ml d'eau successivement par une résine anionique sous forme OH⁻ puis cationique, avant d'éliminer l'eau.

15 Les cristaux ainsi isolés sont un mélange du produit attendu, avec celui dans lequel seulement 5 des fonctions acides sont amidifiées. Les 2 produits sont séparés par HPLC préparative.

HPLC : colonne n° 4 : Zorbax 300 SB, C18, 100 Å, 5 µm ;

L = 25 cm ; d = 4,6 mm (Hewlett Packard ®) ; éluant n° 7 : gradient linéaire 95/5 à
20 90/10 (V/V) en 10 min, et après 5 min 90/10 à 85/15 (V/V) en 5 min, puis gradient linéaire jusqu'à 70/30 en 5 min

tr = 17 min (pic large)

(et tr=23 min pour le pentaamidifié)

CES : conditions n° 1 tr = 35 min.

25

Dans les exemples suivants, les conditions CES et HPLC sont les suivantes :
CES (Chromatographie d'exclusion stérique): effectuées sur une succession de 4 colonnes (d = 8 mm, L = 30 cm) commercialisées par Shodex® sous les références OH Pack SB-HQ® contenant du gel de polyhydroxyméthacrylate, dont les limites
30 d'exclusion déterminées avec du Pullulan sont successivement : 10⁶ KD (SB-804) ; 10⁵ KD (SB-803) ; 10⁴ KD (SB-803) ; 10⁴ KD (SB-802.5) ; éluant : solution aqueuse NaCl (0.16M)/CH₃CN 70/30 v/v, débit 0.8 ml/mn T =30°C.

HPLC. Colonnes :

Zorbax® 300SB-CN, 5 µm, L = 25 cm, d = 4,6mm (Interchim®)

Symmetry® C18, 100 Å, 5 µm, L = 25 cm, d = 4,6 mm (Waters®).

Lichrospher® RP-select B, 60 Å, 5 µm, L = 12,5 cm, d = 4 mm (Merck®).

5 Lichrospher® RP18, 100 Å, 12 µm, L = 25 cm, d = 50 mm (Merck®).

PLRP-S, 300 Å, 7 µm, L = 15 cm, d = 4,6 mm (Polymer Laboratories®).

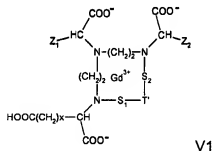
Hypercarb® 100 % C, 100 Å, 5 µm, L = 25 cm, d = 4,6 mm (Thermo Hypersil-Keystone®)

X-TerraMS® C18, 125 Å, 5 µm, L = 25 cm, d = 4,6 mm (Waters®)

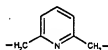
10

Exemple 14 (MC 687) :

Condensation d'un composé de formule



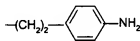
dans laquelle $x = 2$ et $-S_1-T-S_2-$ est :



15

avec $S_1 = S_2 = CH_2$

Z_2 est



et Z_1 est $(CH_2)_2COOH$.

20

Sur le 2,4,6-trichloro-1,3,5-triazine (chlorure de cyanuril), 0.5 g du composé de l'étape e) de l'exemple 3, sont ajoutés à 2.5 ml d'eau. Le produit est solubilisé en amenant le pH de la solution à 7 par ajout d'une solution de soude (0.1 N). Le milieu réactionnel est chauffé à 60°C et une solution homogène formée par 0.029 g de 2,4,6-trichloro-1,3,5-triazine dans 1 ml de dioxane est additionnée en une seule fois.

L'ensemble est agité 24 heures à température ambiante en maintenant le pH de la solution à 8.4 par ajout d'une solution de soude (0.1N). Le milieu réactionnel est ultrafiltré par centrifugation dans 4 tubes MICROSEP® (1KD) de chez FILTRON®. Le retentat est concentré sous vide et séché à 50°C dans une étuve ventilée en présence de P₂O₅. 0.33 g sont isolés avec un rendement brut de 84 %.

Spectre de masse :

Mode ES⁺ m/z = 2468.40 avec z = 1

HPLC :

Colonne Symmetry® C18

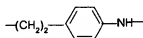
10 eau-TFA pH 3 / CH₃CN

tr : massif 15-17 min

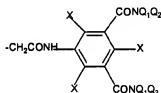
Exemple 15 (MC 611) : (PI 861)

Composé de formule : II' 2 avec x=2

15 -GNH- est

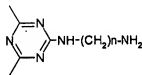


R est



avec Q₁ = Q₂ = CH₂(CHOH)₄CH₂OH et X = Br (branche dite AAG1 AA28 Br)

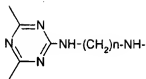
20 D - H = D' s'écrivant :



avec n=3

On explicite ici (la démarche sera analogue pour les exemples suivants) que :

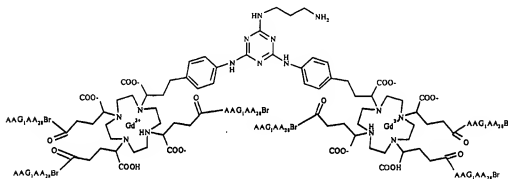
Du composé II' 2 s'écrit :



le composé MC611 obtenu comprenant D'=DH

Le composé MC611, dit de type P730 (le cœur Gd est un cœur de type DOTA avec carbone en alpha substitué) avec branche AAG1 AA28 Br a la formule

5 suivante :



a) condensation sur le cycle triazine

A une solution de 7,6 g du composé de l'étape e) exemple 4 dans 75 ml d'eau
 10 en présence de NaHCO_3 de pH = 7,7 est ajoutée, sous agitation, une solution de 0,66 g de 2,4,6-trichloro-1,3,5-triazine dans 9 ml de dioxane. Après 6 h d'agitation à température ambiante, le milieu réactionnel est stocké la nuit à 4°C.

Spectre de masse :

Mode ES^+ m/z = 950 avec $z = 2$

15 HPLC :

Colonne Symmetry® C18

eau-TFA pH 3 / CH_3CN

tr : 41 min.

20 b) couplage de l'amine R-NH₂

A température ambiante et sous bonne agitation, on ajoute à la solution de l'étape a), 30,06 g d'amine R-NH₂, pH = 6,65. On ajoute 0,2 ml d'HCl 6N pour obtenir un pH = 6,2. 0,47 g de NHS puis 5,8 g d'EDCI sont ensuite ajoutés au milieu réactionnel. Après 3 h d'agitation à température ambiante on ajoute un volume d'eau au milieu

réactionnel, puis on ultrafiltre sur une membrane en polyéther sulfone (Pall®) avec un seuil de coupure de 1 KD, le rétentat est évaporé jusqu'à un volume de 100 ml, puis versé sur 1000 ml d'EtOH à froid. Le précipité formé est isolé. Masse obtenue = 29 g.

5 Spectre de masse :

Mode ES⁺ m/z = 2141,6 avec z = 4

HPLC :

Colonne Symmetry® C18

eau-TFA pH 2.8 / CH₃CN

10 tr : 22 min.

c) introduction de la diamine

29 g d'Intermédiaire de l'étape b) sont dissous dans 90 ml de diaminopropane à 50°C. Après 1 h d'agitation le milieu réactionnel est versé à froid dans 900 ml d'éthanol. Le précipité formé est isolé, séché sous vide en présence de P₂O₅. Le produit obtenu est redissout dans 400 ml d'eau pour être purifié par ultrafiltration sur une membrane en polyéther sulfone (Pall®) de seuil de coupure 1 KD. On isole 22 g de solide blanc par élimination du solvant du rétentat. Le produit est purifié en HPLC préparative : Masse obtenue = 17 g.

20 HPLC :

Colonne Licrospher® RP18

eau / CH₃CN

tr = 25 min (pic large).

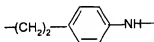
Spectre de masse :

25 Mode ES⁺ m/z = 8605 avec z = 1

Exemple 16 (MC 602) : (PI854)

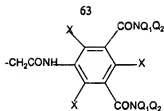
Composé de formule : Il'2 avec x=2

-GNH- est



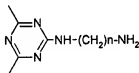
30

R est



avec $Q_1 = Q_2 = \text{CH}_2(\text{CHOH})_4\text{CH}_2\text{OH}$ et $X = \text{Br}$

D' est D - H



5 avec $n=2$

a) introduction de la diamine

8 g de l'intermédiaire b) de l'exemple 15 sont dissous dans 80 ml d'eau et 0,75 ml de diaminoéthane, à 50°C. Après 3 h 30 d'agitation à 50°C, le milieu réactionnel est versé dans 800 ml d'éthanol. Le précipité obtenu est filtré, lavé à l'éthanol et séché dans un dessiccateur sous vide en présence de P_2O_5 .

Masse obtenue = 8 g.

HPLC :

Colonne Symmetry® C18

15 eau-TFA pH 2.7 / CH_3CN

tr = 17,9 min.

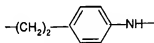
Spectre de masse :

Mode ES^- m/z = 2146,9 avec $z = 4$

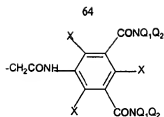
20 **Exemple 17 (MC 703) : (PI933)**

Composé de formule : II'2 avec $x=2$

-GNH- est

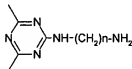


et R est



avec $Q_1 = \text{CH}_2\text{CHOHCH}_2\text{OH}$ et $Q_2 = \text{CH}_2(\text{CHOH})_4\text{CH}_2\text{OH}$ et $x = \text{Br}$ (branche dite AAG1 AA29 Br)

D' est D-H :



avec $n=3$

a) couplage de l'amine R-NH₂

On introduit, à la solution eau-dioxane contenant 5.3 g du composé obtenue à l'étape

- 10 a) de l'exemple 15, 20.02 g de l'amine de formule RNH_2 , 0.367 g de sel de sodium de l'acide (N-hydroxysuccinimidyl)-3-sulfonique (NHS), et 4.54 g de chlorhydrate de 1-(3-diméthyl-aminopropyl)-3-éthyl-carbodiimide (EDCI). Le mélange est agité 4 heures à 25 °C, durant lesquelles le pH est régulièrement amené à 6 par addition d'une solution aqueuse de NaOH ou HCl N. La solution est versée dans 800 ml
- 15 d'éthanol. Le précipité obtenu est redissout dans 800 ml d'eau pour être purifié par ultrafiltration sur une membrane en polyethersulfone (Pall®) de seuil de coupure 1 KD. On isole 20 g de solide par élimination du solvant du rétentat.

Spectre de masse :

Mode ES⁻ $m/z = 1497.2$ avec $z = 5$

20 HPLC :

Colonne Symmetry® C18

eau-TFA pH 3 / CH_3CN

$t_r = 26 \text{ min}$

b) introduction de la diamine

- 25 Au départ de 19.85 g du composé obtenu à l'étape a) on obtient selon le procédé décrit à l'étape c) de l'exemple 15 et après une purification par HPLC préparative 3.3 g de poudre.

Spectre de masse :Mode ES⁻ m/z = 1503.9 avec z = 5HPLC :

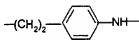
Colonne Symmetry® C18

5 eau-TFA pH 3 / CH₃CN

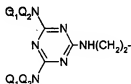
tr = 20 min

Exemple 18 (MC 712) : (PI938)Composé de formule : II'₂ avec x=2

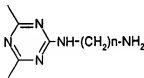
10 -GNH- est



et R est une branche dit flash :

avec Q₁ = Q₂ = CH₂(CHOH)₄CH₂OH

15 D' est D-H :



avec n=3

20 a) Réaction de l'amine Q₁Q₂NH (6-[(2,3,4,5,6-pentahydroxyhexyl)amino]-1,2,3,4,5-hexanepentol) sur le 2,4,6-trichloro-1,3,5-triazine (chlorure de cyanuril)

Dans un ballon de 1 L, 103,65 g (0,3 mol) d'amine Q₁Q₂NH sont introduits dans une suspension de 27,6 g (0,15 mol) de chlorure de cyanuril dans 300 ml d'eau. Le pH est ajusté à 7,5 - 8 avec une solution de soude 5 N. La suspension est agitée pendant une nuit à température ambiante.

25

HPLC :

Colonne Hypercarb®

eau - H₂SO₄ 0.037 N / CH₃CN

tr = 27 min.

5

b) condensation de l'éthylène diamine

200,5 ml d'éthylène diamine (3 mol) sont ensuite additionnées au mélange réactionnel.

L'agitation est maintenue 1h30, puis le milieu réactionnel est concentré sous vide.

- 0 250 ml d'eau sont ajoutés à l'huile obtenue précédemment puis le mélange est à nouveau concentré sous vide éliminant ainsi une partie de l'éthylène diamine en excès. Le produit brut est purifié sur 3 kg de silice silanisée (élution à l'eau). 155.3 g de produit sont ainsi obtenus

HPLC :

5 Colonne Hypercarb®

eau - H₂SO₄ 0.037 N / CH₃CN

tr = 20 min .

Spectre de masse :Mode ES⁺ m/z = 826.7 avec z = 1.

10

c) couplage de l'amine R-NH₂

En appliquant le même mode opératoire que pour l'exemple 15 étape b), on obtient, en partant de 5.3 g du composé a) de l' exemple 15 et de 17.7 g d'amine RNH₂ préparée à l'étape b), puis élimination des impuretés de faible masse moléculaire,

- 15 20.4 g de solide.

HPLC :

Colonne Symmetry® C18

eau-TFA pH 3 / CH₃CN

tr = 18-20 min.

30

Spectre de masse :Mode ES⁺ m/z = 1348.5 avec z = 5.

d) introduction de la diamine

En appliquant le même mode opératoire que pour le procédé décrit à l'étape c) de l'exemple 15 on obtient, à partir de 19.4 g du composé obtenu à l'étape précédente c) et de 60 ml de diaminopropane, 5 g de solide.

5 HPLC:

Colonne Symmetry® C18

eau-TFA pH 3 / CH₃CN

tr = 21-30 min.

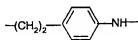
Spectre de masse :

0 Mode ES⁻ m/z = 1132.0 avec z = 6.

Exemple 19 (MC 708) : (PI942)

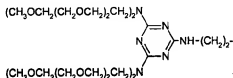
Composé de formule : Il'_2 avec $x=2$

-GNH- est

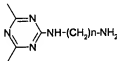


15

et R est



D' est D-H :



20 avec $n=3$

a) tosylation

A une solution de 108 g de triéthylène glycol monométhyléther dans 160 ml de pyridine, refroidie à 0°C par un bain glace-acétone, une solution de 251.6 g de chlorure de tosyloxy dans 260 ml de pyridine est additionnée goutte à goutte à +5°C. Le mélange obtenu est agité à température ambiante 12 heures, puis versé dans 500

ml d'eau froide et extrait avec 2 fois 500 ml d'éther éthylique. Après concentration de la phase organique 204 g de produit sont obtenus.

CCM :

Eluant : CH_2Cl_2 90%-MeOH 10%– SiO_2

5 Révélateur : UV

Rf : 0,6.

b) condensation sur la benzylamine

Une solution de 199 g de l'intermédiaire obtenu à l'étape précédente a) dissous dans 800 ml d'acétonitrile, est additionnée goutte à goutte et à température ambiante à une solution composée de 31 ml de benzylamine et de 66.3 g (0.624 mole) de Na_2CO_3 dissous dans 400 ml de CH_3CN . Le milieu est agité à reflux pendant 24 heures. Après filtration de l'insoluble, le milieu est concentré à sec. 111 g de produit sont obtenus.

15 CCM :

Eluant : CH_2Cl_2 90%-MeOH 10%– SiO_2

Révélateur : UV

Rf : 0,8.

20 c) déprotection de l'amine

70 g (0.175 mole) de produit issus de l'étape b) sont introduits en présence de 470 ml d'éthanol et de 15 g de Pd sur charbon à 10% dans un autoclave de 1 litre. Le milieu est hydrogéné sous 12 bars à 45°C pendant 6 heures. Après filtration et concentration, 50 g de produit sont obtenus.

25 Spectre de masse :

Mode ES^+ $m/z = 309.9$ avec $z = 1$

CCM :

Eluant : CH_2Cl_2 90%-MeOH 10%– SiO_2

Révélateur : réactif de Dragendorff

30 Rf : 0,25.

d) condensation sur le 2,4,6-trichloro-1,3,5-triazine

Une solution composée de 50 g de produit obtenu à l'étape c), de 49.5 g de carbonate de potassium, de 14.93 g de chlorure de cyanuril dissous dans 1.5 litre de 1,4-dioxane est agité à 42 °C pendant 48 heures. Après filtration du milieu et

5 concentration, 56 g de produit sont obtenus (rendement 94 %).

Spectre de masse :

Mode ES⁺ m/z = 730.4 avec z = 1

HPLC :

Colonne Symmetry® C18

0 eau-TFA pH 3.16 / CH₃CN

tr = 37.7 min.

e) condensation de l'amine

Une solution composée de 56 g de composé obtenu à l'étape d), de 25.75 ml

5 d'éthylène diamine, de 21.3 g de carbonate de potassium dans 1.1 litre de 1,4-dioxane, est agitée à 42°C pendant 24 heures. Le produit est purifié par chromatographie sur silice en éluant avec un mélange composé de CH₂Cl₂ 95 % / MeOH 5 %. 30 g de produit sont obtenus.

Spectre de masse :

0 Mode ES⁺ m/z = 377.4 avec z = 2

HPLC :

Colonne Symmetry® C18

0 eau-TFA pH 3.20 / CH₃CN

tr = 16.95 min.

f) couplage de l'amine R-NH₂

Le couplage est réalisé selon le protocole décrit à l'étape b) de l'exemple 15, au départ de 17,5 g de l'amine R-NH₂ précédemment préparée dissous dans le minimum d'eau. Le milieu réactionnel est dilué dans 300 ml d'eau pour être ultrafiltré

10 sur une membrane en polyéther sulfone (Pall®) de 1 KD. Le rétentat est évaporé à sec. 15 g d'huile sont obtenus.

Spectre de masse :

Mode ES⁺ m/z = 6316,15 avec z = 1

HPLC :

Colonne Symmetry® C18

eau-TFA pH 2.7 / CH₃CN

tr = 21 min.

5

g) introduction de la diamine

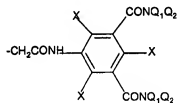
Au départ de 2,4 g de l'intermédiaire précédemment préparé, selon le protocole décrit à l'étape c) de l'exemple 15 on obtient, après évaporation du solvant et purification de l'huile obtenue par HPLC préparative 3,4 g de produit.

0 Spectre de masse :Mode ES⁺ m/z = 6352,7 avec z = 1HPLC :

Colonne Symmetry® C18

eau-TFA pH 2.8 / CH₃CN

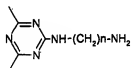
15 tr = 16.5 min.

Exemple 20 (MC 680) : (PI879)Composé de formule : II'₂ avec x=2-GNH- est -(CH₂)₃-NH.

20

R est avec Q₁ = Q₂ = CH₂(CHOH)₄CH₂OH et X = Br

D' est D-H



avec n=3

25

a) condensation sur le cycle triazine

Au départ de 0.2 g d'amine obtenue exemple 5 d) et de 19.3 mg de 2,4,6-trichloro-1,3,5-triazine selon le protocole décrit exemple 15 a), 0.18 g de produit est obtenu.

Spectre de masse :

5 Mode ES⁺ m/z = 1777 avec z = 1

HPLC :

Colonne Symmetry® C18

eau-TFA pH 2.8 / CH₃CN

tr = 30,31,32 min;

0

b) couplage de l'amine R-NH₂

En appliquant le protocole décrit exemple 15 b), 0.46 g d'amine R-NH₂ (0.41 mmol) et 0.1 g (0.056 mmol) de l'intermédiaire a) préparé précédemment conduisent à 0.25 g de produit.

15 Spectre de masse :

Mode ES⁺ m/z = 8442 avec z = 1

HPLC :

Colonne Symmetry® C18

eau-TFA pH 2.8 / CH₃CN

30 tr = 16.5 min;

c) introduction de la diamine

En appliquant le protocole de l'exemple 15 c) sur 0.2 g de dérivé précédemment préparé b), 0.1 g de produit est obtenu.

25 Spectre de masse :

Mode ES⁺ m/z = 8483 avec z = 1

HPLC :

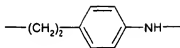
Colonne Symmetry® C18

eau-TFA pH 2.8 / CH₃CN

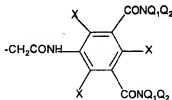
30 tr = 14.4 min

Exemple 21 (MC 691) : (PI932)Composé de formule : II''_{a2} avec x=2

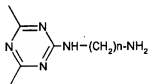
-GNH- est



5 R est

avec $Q_1 = \text{CH}_2\text{CHOHCH}_2\text{OH}$ et $Q_2 = \text{CH}_2(\text{CHOH})_4\text{CH}_2\text{OH}$, $X = \text{Br}$

D' est D-H :



0 avec n=3

a) condensation sur le cycle triazine

5 g du composé obtenu à l'étape e) de l'exemple 3, sont condensés sur le 2,4,6-trichloro-1,3,5-triazine selon le protocole décrit à l'étape a) de l'exemple 15. Après 3 h de réaction, le pH est ramené à 7 par une solution d'hydrogénocarbonate de sodium. La solution obtenue est conservée une nuit au réfrigérateur.

Spectre de masse :Mode ES⁺ m/z = 852.7 avec z = 2HPLC :

20 Colonne Symmetry® C18
eau-TFA pH 2.95 / CH₃CN
tr = 20-25 min.

b) couplage de l'amine R-NH₂

A la solution contenant le composé préparé à l'étape a) sont ajoutés 12.5 g de l'amine R-NH₂. Le couplage peptidique est réalisé selon le protocole décrit à l'étape a) de l'exemple 17. 12.61 g de produit sont isolés.

5 Spectre de masse :

Mode ES⁺ m/z = 1810.2 avec z = 3

HPLC :

Colonne Symmetry® C18

eau-TFA pH 2.90 / CH₃CN

0 tr = 10-16 min.

c) introduction de la diamine

12 g du produit préparé à l'étape b) sont solubilisés par 90 ml de 1,3-diaminopropane. En utilisant le protocole décrit à l'étape c) de l'exemple 15, 7.5 g de
15 produit sont isolés avec un rendement de 62 %.

Spectre de masse :

Mode ES⁺ m/z = 1822.6 avec z = 3

HPLC :

Colonne X-TERRA MS®

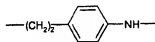
20 eau/ CH₃CN

tr = 9-13 min.

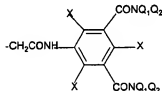
Exemple 22 (MC 768) : (PI955)

Composé de formule : II''_{a2} avec x=2

25 -GNH- est



R est



avec Q₁ = Q₂ = CH₂(CHOH)₄CH₂OH et X = Br

eau-TFA pH 2.7 / CH₃CN

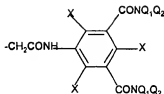
tr = 11 min.

Exemple 23 (MC 695) : (PI953)

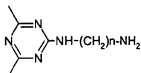
- 5 Composé de formule : II''₂ avec x=2

-GNH- est -(CH₂)₃-NH.

R est

avec Q₁ = CH₂CHOHCH₂OH et Q₂ = CH₂(CHOH)₄CH₂OH, X = Br

- 10 D' est D-H



avec n=3

a) condensation sur le cycle triazine

- 15 A une solution contenant 8,5 g du composé obtenu selon l'étape b) de l'exemple 6 dans 56 ml d'eau distillée sont rajoutés 0,324 g de carbonate de potassium, et 0,190 g de 2,4,6-trichloro-1,3,5-triazine dans 11 ml de dioxane puis le pH est amené à 8,4 par ajout de K₂CO₃. Le milieu réactionnel est agité 18h durant lesquels le pH est amené à 8,4 par ajout de K₂CO₃. Après neutralisation par résine cationique sous
- 20 forme H⁺, les solvants sont évaporés et le résidu est repris dans l'éthanol absolu. Le précipité est isolé : m=8,3 g

Spectre de masse :Mode ES⁻ m/z = 2437 avec z = 3HPLC :

- 15 Colonne Symmetry® C18 ®

Eau / CH₃CN

tr 13.3 min.

b) introduction de la diamine

A une solution contenant 8,3 g du composé obtenu à l'étape a) dans 70 ml de diméthylsulfoxyde, on ajoute 0,317 g de carbonate de potassium et 1,14 ml de diaminopropane. Le milieu est agité 18h à 42°C sous argon. Le mélange est versé dans 300 ml d'éthanol et le précipité formé est filtré puis lavé par de l'éther éthylique, essoré et séché. Après purification par HPLC préparative et ultrafiltration sur membrane en polyéthersulfone (Pall®) avec seuil de coupure de 3KD on obtient après évaporation de l'eau 3,9 g de cristaux.

Spectre de masse :

Mode ES⁻ m/z = 1469.8 avec z = 5

HPLC :

Colonne Lichrospher C18®

eau-TFA pH 3.3 / CH₃CN

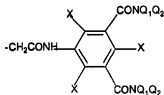
tr = 16.5 min.

Exemple 24 (MC 766) :

Composé de formule : II'''₂ avec x=2

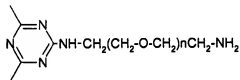
-GNH- est -(CH₂)₃-NH.

R est



avec Q₁ = Q₂ = CH₂(CHOH)₄CH₂OH et X = Br

D' est D-H



avec n=2

a) condensation sur le cycle triazine

A une solution contenant 4g du composé obtenu selon l'étape a) de l'exemple 13 dans 25 ml d'eau distillée est rajouté 0,132 g de carbonate de potassium. On rajoute une solution de 0,080 g de 2,4,6-trichloro-1,3,5-triazine dans 5,5ml de dioxane puis le pH est amené à 8,4 par ajout de K_2CO_3 . En suivant le protocole de l'exemple 23 a),

- 5 3.7 g de produit sont isolés.

Spectre de masse :

Mode ES⁺ m/z = 2099 avec z = 4

HPLC :

Colonne Symmetry® C18

- 0 eau / CH_3CN

tr = 10.8 min.

b) introduction de la diamine

Au départ d'une solution contenant 3,7 g du composé obtenu à l'étape a) dans 30 ml de diméthylsulfoxyde, sont rajoutés 0,220 g de carbonate de potassium et 1,3 g de diamine 2-[2-(2-aminoethoxy)ethoxy]ethylamine selon le protocole décrit à l'étape b) de l'exemple 23. Après purification par HPLC préparative, 1g de produit est obtenu.

Spectre de masse :

Mode ES⁺ m/z = 1700.3 avec z = 5

- 10 HPLC :

Colonne Lichrospher C18®

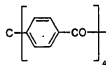
eau- TFA pH 3.3 / CH_3CN

tr = 13.8 min.

15 **Exemple 25 (MC 723) P934 :**

Composé de formule : I_2 avec

W_2 :



A_2 est II'_2 avec x=2

- 10 G-NH, R et D'=D-H tels que définis exemple 17.

$m_2 = 4$

Dans une solution de 8 ml de diméthylsulfoxyde contenant 0.041 g d'acide tétrakis-(4-carboxyphényl)méthane et 3.1 g du composé MC703 obtenu à l'étape b) de l'exemple 17, on ajoute à 40 °C, 116 microlitres de triéthylamine, 0.088 g de chlorhydrate de 1-(3-diméthyl-aminopropyl)-3-éthyl-carbodiimide (EDCI) et 0.062 g d'hydrate d'hydroxy-1-benzotriazole. Après agitation 18 heures à 40 °C, la solution est versée dans 80 ml d'éthanol et le précipité obtenu est séparé par filtration puis redissous dans 100 ml d'eau. La solution est ultrafiltrée sur une membrane (Millipore®) de seuil de coupure 10 KD. Après évaporation de l'eau du rétentat, on obtient 2.3 g de produit.

Spectre de masse :

Mode ES⁻ m/z = 2773.3 avec z = 11

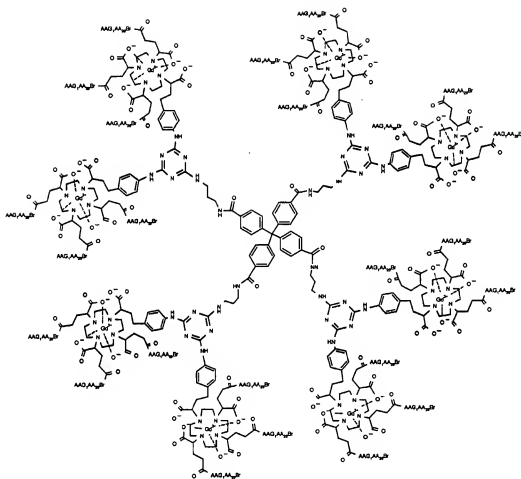
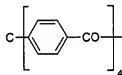
CES :

Colonnes OH Pack SB-HQ ® SB-804, 2x SB-803, SB-802.5

Eau- NaCl 0.16M / CH₃CN 70/30

tr = 34.6 min.

Le composé MC 723 a pour formule :

**Exemple 26 (MC 716) P928 :**Composé de formule : I₂ avec5 W₂ :A₂ est II'₂ avec x=2

G-NH, R et D'=D-H tels que définis exemple 19.

m₂ =4

- 10 2,7 g d'Intermédiaire g) de l'exemple 19 (MC708) et 50 mg d'Intermédiaire tétrakis-(4-carboxyphényl)methane sont dissous dans 6 ml de DMSO à 80°C. Le couplage

est réalisé selon le protocole décrit exemple 25. Après ultrafiltration et évaporation on obtient 1,3 g de gomme ambrée.

Spectre de masse :

Mode ES⁺ m/z = 25835 avec z = 1

5 CES :

Colonnes OH Pack SB-HQ ® SB-804, 2x SB-803, SB-802.5

Eau- NaCl 0.16M/ CH₃CN 70/30

tr = 35,25 min.

HPLC :

0 Colonne Symmetry® C18

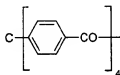
eau-TFA pH 2.8 / CH₃CN

tr = 37.8 min.

Exemple 27 (MC 755) P944 :

5 Composé de formule : I₂ avec

W₂ :



A₂ est II'₂ avec x=2

G-NH, R et D'=D-H tels que définis exemple 18.

10 m₂=4

En appliquant le même mode opératoire que pour l'exemple 25, on obtient, à partir de 1.87 g du composé obtenu à l'étape d) de l' exemple 18 et de 0.028 g d'acide tétrakis-

(4-carboxyphenyl)méthane, 0.938 g de cristaux.

15 Spectre de masse :

Mode ES⁺ m/z = 3442.5 avec z = 8

CES :

Colonnes OH Pack SB-HQ ® SB-804, 2x SB-803, SB-802.5

Eau- NaCl 0.16M/ CH₃CN 70/30

10 tr = 35min.

Exemple 28 (MC 606) P855 :Composé de formule : I₂ avecW₂ :5 A₂ est II'₂ avec x=2

G-NH, R et D'=D-H tels que définis exemple 16.

m₂ =2

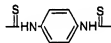
Le composé préparé exemple 16 (MC602) est mis en solution dans 1 ml d'eau en présence de 9,2 mg de NaHCO₃ pour avoir un pH = 7. Une solution de chlorure de cyanuril est préparée à partir de 0,32 g dissous dans 10 ml de dioxane. On y prélève 100 µl de solution pour l'ajouter au milieu réactionnel à température ambiante. Après une nuit d'agitation le milieu réactionnel est dilué dans 75 ml d'eau, puis ultrafiltré sur une membrane en polyéther sulfone (Pall®) de 10 KD. Après évaporation de l'eau, on obtient 150 mg de cristaux blancs.

15 Spectre de masse :Mode ES⁺ m/z = 17297 avec z =1HPLC :

Colonne Symmetry® C18

eau- TFA pH 2.8 / CH₃CN

20 tr = 21 min.

Exemple 29 (MC 607) P856 :Composé de formule : I₂ avecW₂ :

25

A₂ est II'₂ avec x=2

G-NH, R et D'=D-H tels que définis exemple 16.

m₂ =2

Le composé préparé exemple 16 (MC602) est dissous dans 1 ml d'eau en présence de NaHCO_3 pour avoir un pH = 6. Une solution de phényl-1,4- diisothiocyanate est préparée à partir de 330 mg de produit dissous dans 10 ml de dioxane. 100 μl de cette solution sont ajoutés au milieu réactionnel à 50°C. Après 18 h d'agitation, le milieu réactionnel est dilué dans 50 ml d'eau puis ultrafiltré sur une membrane en polyéther sulfone (Pall®) de 10 KD.

Après évaporation de l'eau, on obtient 80 mg de cristaux blancs.

Spectre de masse :

Mode ES⁺ m/z = 17387,47 avec z = 1

HPLC :

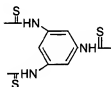
Colonne Symmetry® C18

eau- TFA pH 2.8 / CH_3CN

tr = 21,9 min.

Exemple 30 (MC 616) P858 :

Composé de formule : I_2 avec W_2 :



A_2 est II'_2 avec $x=2$

G-NH, R et D'=D-H tels que définis exemple 15.

$m_2 = 3$

a) réduction catalytique

5 g d' amino-3,5-dinitrobenzène sont dissous dans 150 ml de MeOH en présence de 0,5 g de Palladium sur charbon à 5 % sous pression d'hydrogène de 2 Atm. Après 6 h de réaction à température ambiante, le milieu réactionnel est filtré sur papier, évaporé et mis en suspension dans 25 ml d' Et_2O . Après filtration, 2,9 g de cristaux noirs sont obtenus.

CCM:

Eluant : CH_2Cl_2 8/MeOH 2 – SiO_2

Révéléateur : UV

Rf : 0,15;

b) thiophosgénation

0,5 g d'Intermédiaire préparé à l'étape a) est dissous dans 45 ml de CH_3CN et 5 ml de MeOH. A -5°C sont introduits rapidement et sous forte agitation 2 ml de thiophosgène. Après 20 min de réaction à température ambiante, le milieu réactionnel est versé sur 100 ml de NaH_2PO_4 0,5 M et 50 ml d' Et_2O . La phase étherée est séchée sur MgSO_4 , filtrée et évaporée. L'huile obtenue est purifiée par flash chromatographie sur silice (Merck®, 40-60 μm) en éluant avec heptane/AcOEt (90/10, v/v). Après élimination du solvant, on obtient 0,2 g du produit solide.

CCM :

10 Eluant : Heptane 8/AcOEt 2 – SiO_2

Révélateur : UV

Rf : 0,5

HPLC :

Colonne Symmetry® C18

15 eau- TFA pH 2.8 / CH_3CN

tr = 26 min.

c) condensation sur le noyau central

3 g d'Intermédiaire décrit exemple 15 c) (MC611) sont dissous dans 6 ml d'eau à 20 50°C . Le pH de la solution obtenue est ajusté à 7,8 avec du NaHCO_3 . On ajoute une solution de 27,9 mg d'intermédiaire préparé à l'étape c) dans 3 ml de dioxane. Après 5 h de réaction à 50°C , le milieu réactionnel est refroidi, dilué dans 100 ml d'eau, purifié par ultrafiltration sur membrane en polyéthersulfone (Pall®) avec un seuil de coupure de 10 KD.

25 Après évaporation de l'eau, on obtient 1,8 g de cristaux blancs.

Spectre de masse :

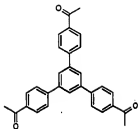
Mode ES^- m/z = 26035,6 avec z = 1

CES :

Colonnes OH Pack SB-HQ @ SB-804, 2x SB-803, SB-802.5

30 Eau- NaCl 0.16M / CH_3CN 70/30

tr = 35min.

Exemple 31 (MC 651) P870 :Composé de formule : I₂ avecW₂ :5 A₂ est II'₂ avec x=2

G-NH, R et D'=D-H tels que définis exemple 15.

m₂=3

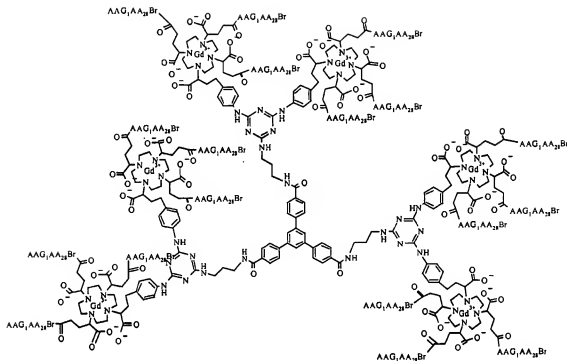
47,6 mg d'Intermédiaire tris-1,3,5-(4-carboxyphényl)benzène et 3 g d'Intermédiaire décrit exemple 15 c) (MC611) sont dissous dans 6 ml de DMSO à 80°C. A température ambiante on ajoute 61,4 mg d'HOBT (1-hydroxybenzotriazole) et 87,4 mg d'EDCI (1-(3-diméthyl-aminopropyl)-3-éthyl-carbodiimide chlorhydrate). Après 20 h de réaction à 40°C, le milieu réactionnel est versé dans 90 ml d'éthanol. Le précipité obtenu est filtré, lavé et séché dans un dessiccateur sous vide. Le produit obtenu est redissous dans 100 ml d'eau pour être ultrafiltré sur une membrane en polyéther sulfone (Pall®) avec un seuil de coupure de 10 KD puis de 30 KD. Après évaporation de l'eau, on obtient 1,1 g de cristaux blancs.

Spectre de masse :Mode ES⁻ m/z = 26199 avec z = 120 CES :

Colonnes OH Pack SB-HQ ® SB-804, 2x SB-803, SB-802.5

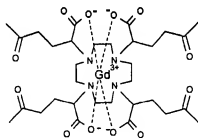
Eau- NaCl 0.16M/ CH₃CN 70/30

tr = 35min.



Exemple 32 (MC 635) P898 :

- 5 Composé de formule : I_2 avec W_2 :



A_2 est II'_2 avec $x=2$

G-NH, R et D'=D-H tels que définis exemple 15.

10 $m_2 = 4$

26 mg de P730 (acide 2-[4,7,10-tris(1,3-dicarboxypropyl)-1,4,7,10-tetraazacyclododecan-1-yl]pentanedioïque) et 1 g d'Intermédiaire décrit exemple 15 c) (MC611) sont dissous dans 2 ml d'eau. Le pH de la solution obtenue est ajusté à 6,2 à l'aide

d'HCl 0,1N. 4,8 mg de l'acide N-hydroxysulfosuccinimide (NHS) et 29,6 mg d'EDCI (1-(3-diméthylaminopropyl)-3-éthyl-carbodiimide, chlorhydrate) sont ajoutés. Après 48 h de réaction à 40°C, le milieu réactionnel est dilué dans 150 ml d'eau et purifié par ultrafiltration sur une membrane en polyéther sulfone (Pall®) avec un seuil de
 5 coupure de 10 KD. Après évaporation de l'eau, on obtient 500 mg de cristaux blancs.

Spectre de masse :

Mode ES⁺ 3520,1,82 avec z = 1

CES :

Colonnes OH Pack SB-HQ @ SB-804, 2x SB-803, SB-802.5

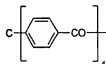
10 Eau- NaCl 0.16M/ CH₃CN 70/30

tr = 31min.

Exemple 33 (MC 636) P865 :

Composé de formule : I₂ avec

15 W₂ :



A₂ est II'₂ avec x=2

G-NH, R et D'=D-H tels que définis exemple 15.

m₂ = 4

20

4,3 g d'Intermédiaire décrit exemple 15 c) (MC611) sont dissous dans 10 ml de DMSO avec 58,48 mg de tétrakis-(4-carboxyphenyl)méthane, à 80°C. On laisse revenir à température ambiante avant d'ajouter 172 µl de triéthylamine, 89,87 mg de 1-hydroxybenzotriazole (HOBt) et 127,26 mg de 1-(3-diméthylaminopropyl)-3-éthyl-carbodiimide chlorhydrate (EDCI). Après 3 h d'agitation à 40°C, le milieu réactionnel est refroidi et dilué dans 100 ml d'eau. La solution est ultrafiltrée sur une membrane en polyéther sulfone (Pall®) avec un seuil de coupure de 10 KD puis de 30 KD. Après évaporation de l'eau, on obtient 1,5 g de cristaux blancs.

Spectre de masse :

30 Mode ES⁺ 34855,94 avec z = 1

CES :

Colonnes OH Pack SB-HQ @ SB-804, 2x SB-803, SB-802.5

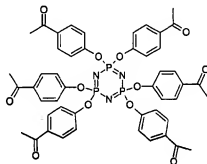
Eau- NaCl 0.16M / CH₃CN 70/30

tr = 34.7min.

5 **Exemple 34 (MC 647) :**

Composé de formule : I₂ avec

W₂ :



A₂ est II'₂ avec x=2

10 G-NH, R et D'=D-H tels que définis exemple 15.

m₂ =6

1,0 g d'Intermédiaire décrit exemple 15 c) (MC611) et 17,6 mg de l'acide 4-
 {[2,4,4,6,6-pentakis(4-carboxyphenoxy)-1,3,5,2λ⁵,4λ⁵,6λ⁵-triazatriphosphin-2yl]oxy}
 15 benzoïque sont dissous à 80°C dans 1 ml de DMSO. A température ambiante, on
 ajoute 40 µl de triéthylamine, 20,9 mg de N-hydroxysuccinimide (NHS) et 29,6 mg
 d'EDCI (1-(3-diméthylaminopropyl)-3-éthylcarbodiimide, chlorhydrate). Après 18 h
 de réaction à 40°C le milieu réactionnel est dilué dans 150 ml d'eau et purifié par
 ultrafiltration sur une membrane de polyéthersulfone (Pall®) avec un seuil de
 20 coupure de 30 KD. Après évaporation de l'eau, 0,7 g de cristaux blancs sont
 obtenus.

Spectre de masse :

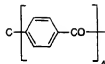
Mode ES⁺ m/z = 52527 avec z = 1

CES :

25 Colonnes OH Pack SB-HQ @ SB-804, 2x SB-803, SB-802.5

Eau- NaCl 0.16M / CH₃CN 70/30

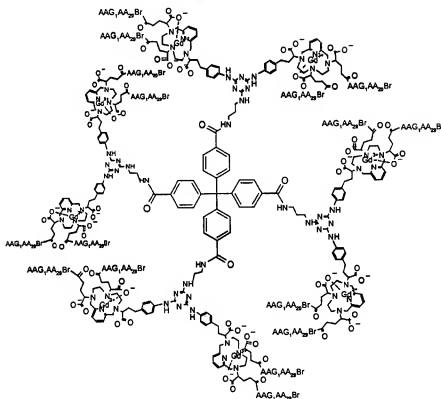
tr = 33.4min.

Exemple 35 (MC 711) P 949 :Composé de formule : I₂ avecW₂ :5 A₂ est II''_{a2} avec x=2

G-NH, R et D'=D-H tels que définis exemple 21.

m₂=4

de formule (composé PCTA N fonctionnalisé) :



- 10 En appliquant le protocole décrit exemple 33 au départ de 0.2 g du composé obtenu exemple 21 c) et 4.1 mg de tétrakis-(4-carboxy-phenyl)méthane, 0.18 g de produit sont isolés.

Spectre de masse :Mode ES⁻ m/z = 1858.5 avec z = 1215 HPLC :

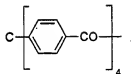
Colonne PLRP-S ®

eau-TFA pH 3.0 / CH₃CN

tr = 21-26 min.

Exemple 36 (MC 718) P 943 :

- 5 Composé de formule : I₂ avec
W₂ :



A₂ est II'''₂ avec x=2

G-NH, R et D'=D-H tels que définis exemple 23.

- 10 m₂=4

- Dans une solution de 14,3 ml de diméthylacétamide contenant 0,0393 g d'acide tétrakis-(4-carboxyphényl)méthane et 2.7 g du composé obtenu exemple 23 b) sont ajoutés 0,121 g d'EDCI et 0,086 g de 1-hydroxybenzotriazole (HOBT). Après 20 h à 45°C la solution est versée dans 100 ml de C₂H₅OH et le précipité obtenu est séparé
15 par filtration puis redissous dans 40 ml d'eau. La solution est ultrafiltrée sur une membrane en polyéther sulfone (Pall®) avec un seuil de coupure de 10 KD. Après évaporation de l'eau 1,7 g de cristaux sont isolés.

Spectre de masse :

Mode ES⁻ m/z = 3726 avec z = 8

- 20 HPLC :

Colonne ZORBAX 300SB-CN ®

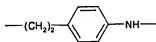
CH₃COONH₄ 100 mM / CH₃CN

tr = 57 min.

- 25 **Exemple 37 (MC 797)**

Composé de formule : II'''_{a2} avec x=2

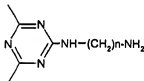
-GNH- est



R est



D' est D-H :



avec n=3

a) couplage de l'amine R-NH₂

A la solution eau-dioxane contenant 2.56 g du composé obtenue à l'étape a) de l'exemple 21, sont ajoutés 10.28 g de l'amine de formule RNH₂, 1.61 g de chlorhydrate de 1-(3-diméthyl-aminopropyl)-3-éthyl-carbodiimide (EDCI), et 0.196 g de sel de sodium de l'acide (N-hydroxysuccinimidyl)-3-sulfonique (NHS). Le couplage est réalisé selon le protocole décrit à l'étape b) de l'exemple 15 pour obtenir 12 g de produit.

Spectre de masse :

Mode ES⁻ m/z = 1220,7 avec z = 6

HPLC :

Colonne Symmetry® C18

eau-TFA pH 2.9 / CH₃CN

tr = 18,6 min.

b) introduction de la diamine

6 g du produit préparé à l'étape b) sont solubilisés par 27 ml de 1,3-diaminopropane. En utilisant le protocole décrit à l'étape c) de l'exemple 15, 5.5 g de produit sont isolés.

Spectre de masse :

Mode ES⁻ m/z = 1842,6 avec z = 4

HPLC :

Colonne Symmetry® C18

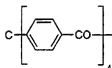
eau-TFA pH 2.9 / CH₃CN

tr = 12,8 min

Exemple 38 (MC 798)

5 Composé de formule : I₂ avec

W₂ :



A₂ est II''_{a2} avec x=2

G-NH, R et D'=D-H tels que définis exemple 37

10 m₂=4

En appliquant le protocole décrit exemple 33 au départ de 0.5 g du composé obtenu exemple 37 (étapeb) et 7.6 mg de tétrakis-(4-carboxy-phenyl)méthane, 0.36 g de produit sont isolés.

15 Spectre de masse :

Mode ES⁻ m/z = 2491.8 avec z = 12

HPLC :

Colonne PLRP-S®

eau-TFA pH 3.0 / CH₃CN

20 tr = 23-28 min.

Exemple 39

Composé de formule A1H dans laquelle A1 est la formule II''' 1, avec x = 2

et R =

25



a) couplage de l'amine RNH₂

5 g du composé obtenu à l'étape e) de l'exemple 1 et 24,8 g de l'amine RNH₂ sont couplés en présence de 6,25 g de 1-(3-diméthylaminopropyl)-3-éthyl-

carbodiimide, chlorhydrate (EDCI) et de 0,34 g de l'acide N-hydroxysulfosuccinimide (NHS) selon le protocole décrit à l'étape a) de l'exemple 6 pour obtenir 8,5 g de produit.

HPLC:

- Colonne Symmetry® C18
eau-TFA pH 2.9 / CH₃CN
tr = 21min

b) Déprotection du groupe amino

- 10 8,5 g du composé précédent sont déprotégés en présence de 300 ml de CF_3COOH selon le protocole décrit à l'étape b) de l'exemple 6. Après séchage, on obtient 7,5 g de produit.

HPLC:

- Colonne Symmetry® C18
eau-TFA pH 2.9 / CH₃CN
tr = 9 min

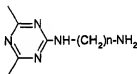
Exemple 40 (MC808)

Composé de formule : Il'''_2 avec $x=2$

- 20 -GNH- est $-(\text{-CH}_2)_3\text{-NH-}$.
R est



D' est



- 25 avec $n=3$

a) condensation sur le cycle triazine

7,5 g du composé obtenu selon l'étape b) de l'exemple 39 sont condensés sur 0,135 g de 2,4,6-trichloro-1,3,5-triazine en présence de 0,233 g de carbonate de potassium

selon le protocole décrit dans l'étape a) de l'exemple 23. Après isolement du produit on obtient $m = 7$ g.

Spectre de masse :

Mode ES⁺ $m/z = 1693,7$ avec $z = 6$

5 HPLC :

Colonne Symmetry® C18 ®

Eau / CH₃CN

tr 15 min (massif)

10 b) introduction de la diamine

Les 7 g du composé obtenu à l'étape a) sont mis en réaction dans 60 ml de diméthylsulfoxyde, en présence de 0,21 g de carbonate de potassium et 0,75 ml de diaminopropane selon le protocole décrit dans l'étape b) de l'exemple 23. On obtient 3,6 g de cristaux.

15 Spectre de masse :

Mode ES⁺ $m/z = 1700$ avec $z = 6$

HPLC :

Colonne Lichrospher C18®

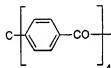
eau-TFA pH 3.3 / CH₃CN

20 tr = 19 min (massif)

Exemple 41 (MC809)

Composé de formule : I₂ avec

W₂ :



25

A₂ est II'''₂ avec $x=2$

G-NH, R et D'=D-H tels que définis exemple 40

$m_2 = 4$

En appliquant le protocole décrit exemple 36 au départ de 1,6 g du composé obtenu exemple 40b) et 17 mg de tétrakis-(4-carboxy-phenyl)méthane, 0,91 g de produit sont isolés.

Spectre de masse :

5 Mode ES⁺ m/z = 41247 avec z = 1

HPLC :

Colonne ZORBAX 300SB-CN ®

CH₃COONH₄ 100 mM / CH₃CN

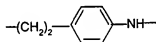
tr = 59 min (pic large)

10

Exemple 42 (MC 802)

Composé de formule : II'₂ avec x=2

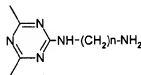
-GNH- est



15 et R est



D' est D-H :



avec n=3

20

a) couplage de l'amine R-NH₂

On introduit, à la solution eau-dioxane contenant 2,9 g du composé obtenue à l'étape a) de l'exemple 15, 15,7 g de l'amine de formule RNH₂, 0,2 g de sel de sodium de l'acide (N-hydroxysuccinimidy)-3-sulfonique (NHS), et 2,45 g de chlorhydrate de 1-(3-diméthyl-aminopropyl)-3-éthyl-carbodiimide (EDCI). Le couplage est réalisé selon le protocole décrit à l'étape b) de l'exemple 15 pour obtenir 13,15 g de produit.

25

Spectre de masse :

Mode ES⁺ m/z = 1722.4 avec z = 6

HPLC :

Colonne Symmetry® C18

5 eau-TFA pH 2.8 / CH₃CN

tr = 24 min (massif)

b) introduction de la diamine

10 Au départ de 13.15 g du composé obtenu à l'étape a) on obtient selon le procédé décrit à l'étape c) de l'exemple 15 et après une purification par HPLC préparative 8.65 g de poudre.

Spectre de masse :

Mode ES⁺ m/z = 1728.7 avec z = 6

HPLC :

15 Colonne Licrospher® RP18

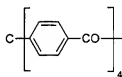
Eau/CH₃CN

tr = 27 min (pic large)

Exemple 43 (MC 803)

20 Composé de formule : I₂ avec

W₂ :



A₂ est II'₂ avec x=2

25 G-NH, R et D'=D-H tels que définis exemple 42

m₂ = 4

En appliquant le protocole décrit exemple 33 au départ de 1,5g du composé obtenu exemple 42b) et 17 mg de tétrakis-(4-carboxy-phenyl)méthane, 0.52 g de produit
30 sont isolés.

Spectre de masse :

Mode ES⁺ 41950 avec $z = 1$

CES :

Colonnes OH Pack SB-HQ ® SB-804, 2x SB-803, SB-802.5

5 Eau- NaCl 0.16M / CH₃CN 70/30

$t_r = 38\text{min}$ (pic large)

On décrit maintenant des résultats de relaxivité et des données biologiques illustrant l'efficacité des composés selon l'invention.

- 10 Les tableaux suivants présentent des exemples de résultats de relaxivité et d'efficacité massique obtenus, démontrant l'efficacité massique em nettement supérieure des composés polymétalliques de dérivés RR (qu'il s'agisse de polymétalliques de monomères ou polymétalliques de dimères), par rapport aux monomères correspondants : de l'ordre de 80 à 100% pour la famille de composés
- 13 de type P730, et de l'ordre de 30 à 60 % pour la famille des composés de type PCTA C fonctionnalisés. La demanderesse a ainsi vérifié la validité des résultats en comparant les polymétalliques avec des monométalliques de structure de branche identique ou quasi identiques.

- Par exemple, pour les polymétalliques de monomères de la famille des P730,
- 20 l'em au champ de 0.47 T (20 MHz) du composé P799 est de 7.3, à comparer à em=4.7 pour le composé monomère correspondant P761

Par exemple, pour les polymétalliques de dimères de la famille des P730, l'em (0.47 T) du composé P855 est de 8.1, à comparer à em=4.67 pour le composé monomère correspondant P760.

Tableau 3 : Efficacité des composés polymétalliques de dimères (au champ de 0.47 T, 20 MHz)

composé monométallique référence	composé de polymétallique de dimères testé	numéro d'exemple	Famille	poids moléculaire	Nombre de Gd	relativité r1 par Gd (mm ² .Gd.s ⁻¹)	r1/mole (mm ² .s ⁻¹)	em (g ⁻¹ .s ⁻¹)	Efficacité massique molaire de Gd (%)	Taux de Gd (%)	Branche
P 855		15	P730	17292	4	35.1	140	8.1	3.64	3.64	AAG1AA28 Br
P 856		16	P730	17381	4	34.8	139	8	3.62	3.62	AAG1AA28 Br
P 858		17	P730	26068	6	39.9	239	9.2	3.62	3.62	AAG1AA28 Br
P 865		18	P730	34850	8	37.9	303	8.7	3.61	3.61	AAG1AA28 Br
P 869		19	P730	17290	4	33.6	134	7.8	3.64	3.64	AAG1AA28 Br
P 870		20	P730	26203	6	38.7	232	8.9	3.6	3.6	AAG1AA28 Br
P 876		21	P730	11821	3	31	93	7.9	3.99	3.99	AAG1AA28 Br
P 877		22	P730	15402	3	40.8	122	7.9	3.06	3.06	AAG1AA28 Br
P 878		23	P730	25835	8	25.7	206	8	4.87	4.87	AAG1AA28 Br
P 834		24	P730	30534	8	32.6	261	8.5	4.12	4.12	AAG1AA28 Br
P760			P730	5292	1	24.7	24.7	4.67			AAG1AA28 Br
P 867		25	PCTA-C	14833	4	44.3	177	11.9	4.24	4.24	
P 874		26	PCTA-C	10962	3	42.2	127	11.5	4.3	4.3	
P 878		27	PCTA-C	22462	6	48.9	293	13.1	4.2	4.2	
P 943		28	PCTA-C	29838	8	45.5	364	12.2	4.22	4.22	
P 949		29	PCTA-N	22306	8	37.3	298	13.4	5.64	5.64	
P846			PCTA	3545	1	27.9	27.9	7.9	4.44	4.44	

Tableau 4 : Efficacité des composés polymétalliques de monomères

Composé monométallique de référence	Composé polymétallique de monomères testé	Numéro d'exemple	Famille	Poids moléculaire	Nombre de Gd	Relaxivité par Gd	r1/mole	Efficacité massique molaire en r1	Taux de Gd	Branche
P 761	P 799	10	P730	14027	3	34.1	102.3	7.3	3.35	AA28 I
			P730	5856	1	27.6	27.6	4.7	2.69	AA28 I
	P 876	12	P730	11821	3	31	93.0	7.9	3.99	monosrom_G1AA 29Br
P 796			P730	5996.7	1	23.3	23.3	3.9	2.62	monosrom_G1AA 28Br
	P 877	Ex11	P730	15402	3	40.8	122.4	7.9	3.06	Bisrom_G1AA28 Br
P 792			P730	6473.2	1	42	42.0	6.5	2.43	Bisrom_G1AA28 Br
	P 874	Ex 8	PCTA C	10962	3	42.2	126.6	11.5	4.30	AA28 I
	P 867	Ex 7	PCTA C	14833	4	44.3	177.2	11.9	4.24	AA28 I
	P 878	Ex 9	PCTA C	22462	6	48.9	293.4	13.1	4.20	AA28 I
P 846			PCTA	3545	1	27.9	27.9	7.9	4.44	AA28 I

Les données ont été mesurées à une fréquence de 20 MHz qui constitue une fréquence courante pour les indications diagnostiques concernées. Des résultats favorables ont été également obtenues à des fréquences supérieures, par exemple 40 MHz.

- 5 La demanderesse a ainsi réussi à obtenir des oligomères
- relaxant à plus de 75 mM⁻¹ s⁻¹, à partir de composés (monomères ou dimères) de type RR qui relaxent individuellement à plus de 25 mM⁻¹ s⁻¹ Gd-1
 - et de fraction massique en Gd inférieure de l'ordre de 4 à 6 %, c'est à dire
 - 10 de l'ordre d'au moins trois fois inférieure à celle de composés de type dendrimères connus.
 - des oligomères
 - relaxant à plus de 75 mM⁻¹ s⁻¹, à partir de composés relaxant individuellement à plus de 25 mM⁻¹ s⁻¹ Gd-1
 - 15 - dont la charge est modulable, et la couverture externe est modulable (hydrophilie)

On décrit maintenant des preuves expérimentales de l'utilisation diagnostique très avantageuse de différents polymétalliques de dimères selon l'invention.

- 20 Les inventeurs ont démontré des propriétés très avantageuses de BPA notamment chez le rat et chez l'homme. Avec un poids moléculaire élevé, les composés obtenus s'extravasent très peu. Les composés présentent un très avantageux profil pharmacocinétique de type BPA :

- une forte rémanence vasculaire (fraction circulante à 5 minutes C₅ / C₀ supérieure à 30%, et typiquement de 40 à 60%), deux à trois fois
- 25 supérieure à celle de RC BPA décrits par exemple dans le brevet EP 922 700, persistant sur des délais tardifs ce qui est un atout lors de l'examen IRM (C₁₅ / C₀ = 20 à 35%) ; sachant que la concentration C₀ représente le rapport entre la dose injectée et le volume plasmatique théorique de 25
- 30 ml/kg chez le rat ; ce qui confirme le comportement de type BPA souhaité ;
- associée à une très faible extravasation tissulaire (volume de distribution à l'équilibre V_{d_{ss}} = 30 à 40 ml/kg), ce qui traduit un confinement vasculaire, et pour certains également à une clairance plasmatique nettement

diminuée (1.2 à 1.8 ml/min/kg, à comparer à 4 à 6 pour les BPA de l'art antérieur), ce qui traduit un comportement de type SCBPA.

Les composés selon l'invention sont très utiles en imagerie diagnostique, notamment dans la caractérisations de tumeurs. Des essais concluants ont été obtenus par exemple sur des tumeurs mammaires humaines et chez le rat.

La différenciation des tumeurs bénignes et malignes a été nettement améliorée par exemple grâce à des composés exemplifiés ci-dessus qui présentent un profil pharmacocinétique de SCBPA.

Chez le rat, les inventeurs ont obtenu notamment les résultats suivants. Les témoins ont été le Dota-dysprosium, et le composé P792 (décrit dans le brevet délivré EP 922 700) qui est un produit monométallique à base de Gd dont le profil pharmacocinétique est celui d'un RCBPA. Les mesures seront réalisées 30 et 60 minutes post-injection.

Des doses d'agent cancérigène ENU de 45 mg/kg, pour induire majoritairement des fibroadénomes (tumeurs bénignes) et de 180 mg/kg, pour induire majoritairement des adénocarcinomes (tumeurs malignes) ont été testées. Les concentrations de produit de contraste mesurées dans les adénocarcinomes sont nettement supérieures à celles enregistrées au niveau du muscle (rehaussement tumeur / muscle) et à celles obtenues dans les fibroadénomes (rehaussement tumeur maligne / tumeur bénigne). On retrouve une accumulation prépondérante de polymétallique SCBPA (0.5 à 0.6 %ID/g) par rapport au Dota-Dy (0.15 %ID/g). De plus, pour le Dota-Dy, l'on considère les fibroadénomes ou les adénocarcinomes, le ratio de concentrations tumeur / muscle est voisin de 4. Dans le cas de polymétalliques selon l'invention exemplifiés ci-dessus, les rapports sont différents : le ratio est de 4 à 5 pour les fibroadénomes contre 8 à 9 pour les adénocarcinomes, ce qui permet de différencier les tumeurs bénignes et malignes, 1 heure après injection. Pour comparaison, Daldrup-Link et collaborateurs ont montré que le Gadomer-17 ne permet pas une telle différenciation en IRM dans ce modèle [Daldrup-Link H.E. et coll. Comparison of Gadomer-17 and gadopentetate dimeglumine for differentiation of benign from malignant breast tumors with MR imaging. Acad. Radiol. 2000. 7 : 934-944.]. Cette inefficacité du Gadomer-17 s'explique vraisemblablement par ses caractéristiques

pharmacocinétiques : en effet, ce produit présente un rapport C_s/C_0 de 21% (au lieu de 60% pour des polymétalliques obtenus par les inventeurs) une demi-vie plasmatique de 37 min (au lieu de 20 min pour des polymétalliques obtenus par les inventeurs), un volume de distribution de 130 ml/kg (au lieu de 40 ml/kg pour des polymétalliques obtenus par les inventeurs) et une clairance plasmatique totale de 8.1 ml/min/kg (au lieu de 1.5 ml/min/kg pour des polymétalliques obtenus par les inventeurs) [Misselwitz B. et al. Pharmacokinetics of Gadomer-17, a new dendritic magnetic resonance contrast agent. MAGMA. 2001. 12 : 128-134.]. Par conséquent, en dépit d'un poids moléculaire comparable, le Gadomer-17 a plutôt un comportement pharmacocinétique qui n'est pas adapté pour mettre en évidence des différences de perméabilité vasculaire entre les deux types de tumeurs, au contraire de composés polymétalliques selon l'invention. Des polymétalliques obtenus par les inventeurs permettent, au délai choisi, non seulement un rehaussement tumoral significatif du signal par rapport au muscle, mais aussi de différencier les tumeurs, les concentrations contenues dans les adénocarcinomes étant nettement supérieures à celles retrouvées dans les fibroadénomes.

REVENDICATIONS

1. Composés de formule générale suivante :



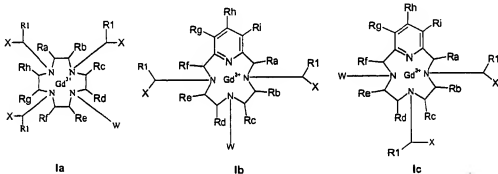
5 dans laquelle :

- W est un NOYAU central
- A représente $[(D)_q - (I_{a,b,c,d,e,f})_r]$;

Avec :

- $q = 0$ ou $q=1$
- 10 - $r=1$ lorsque $q=0$, ou r est 2 ou 3 lorsque $q=1$
- m est compris entre 3 et 6 lorsque $q=0$ et m est compris entre 2 et 4 lorsque $q=1$
- D est une molécule polyfonctionnelle capable de se lier au NOYAU central W par un lien 2 et à au moins deux chélates métalliques par des liens 1
- 15 - $I_{a,b,c,d,e,f}$ signifie I_a ou I_b ou I_c ou I_d ou I_e ou I_f , représentant des dérivés à Rotation Restreinte

I_a , I_b , I_c ayant les significations :



où :

- 20 - X représente $CO_2R'a$, $CONR'bR'c$ ou $P(R'd)O_2H$, avec :
 $R'a$, $R'b$, $R'c$ représentant H ou (C1-C8) alkyle, éventuellement hydroxylé ;
 $R'd$ représente OH, (C1-C8) alkyle ou (C1-C8) alkoxy, (C1-C8) arylalkyle ou (C1-C8) alkoxyalkyle ;

25

- R1 représente un groupe hydrophile, de masse moléculaire supérieure à 300 et inférieure à 3000, comprenant au moins trois atomes d'oxygène, sélectionné parmi des groupes :

- polyoxy (C2-C3) alkylène, notamment le polyéthylène glycol et ses monoéthers et monoesters en C1 à C3

- Polyhydroxyalkyle

- Polyol

- $(R_2)_e [(R_2)_i R_3]_h$ où :

- $h = 1$ ou 2 ; $i = 0, 1$ ou 2 ; $e = 1$ à 5

- R_2 représente (les R_2 étant identiques ou différents) :

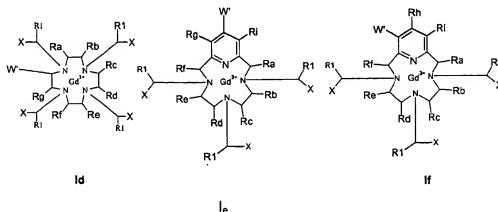
- rien, un alkylène, un alkoxyalkylène, un polyalkoxyalkylène ;

- un phénylène, ou un reste hétérocyclique saturé ou non, éventuellement substitué par OH, Cl, Br, I, (C1-C8)alkyle, (C1-C8)alkyloxy, NO₂, NR_xR_y, NR_xCOR_y, CONR_xR_y, COOR_x, R_x et R_y étant H ou (C1-C8)alkyle, et les groupes alkyle, alkylène, alkoxy, en C1 à C14 linéaires, ramifiés ou cycliques pouvant être hydroxylés ;

- g représente (les g étant identiques ou différents) : rien ou une fonction O, CO, OCO, COO, SO₃, OSO₂, CONR', NR'CO, NR'COO, OCONR', NR', NR'CS, CSNR', SO₂NR', NR'SO₂, NR'CSO, OCSNR', NR'CSNR', P(O)(OH)NR', NR'P(O)(OH), dans laquelle R' est H (C1-C8)alkyle ou R₃ ;

- R₃ représente alkyle, phényle, alkyle substitué ou interrompu par un ou des groupes phényles, alkylèneoxy, amino ou amido substitués ou non par alkyle éventuellement substitué ou interrompu par l'un des groupes précédents ; les groupes phényles, phénylènes et hétérocycliques pouvant être substitués par OH, Cl, Br, I, (C1-C8)alkyle, (C1-C8)alkyloxy, NO₂, NR_xR_y, NR_xCOR_y, CONR_xR_y, COOR_x, R_x et R_y étant H ou (C1-C8)alkyle, et les groupes alkyle, alkylène, alkoxy, en C1 à C14 linéaires, ramifiés ou cycliques pouvant être hydroxylés

- R_a à R_i représentent indépendamment H, alkyle, hydroxyalkyle, alkylphényle, cycloalkyle.
- U est un groupe -CX R4-lien 1, CHR4CON-lien1, CHR4-CHR5OH-lien1
- R4, R5 représentant indépendamment H, alkyle, hydroxyalkyle.
- X ayant la signification ci-dessus.
- I_d , I_e , I_f ayant les significations :



- X, R1, Ra à Ri ayant la même signification que ci-dessus.
 - U' est un lien 1;
- ainsi que les sels des composés de formule (E) avec des acides ou des bases minérales ou organiques pharmaceutiquement acceptables.

2. Composés selon la revendication 1, dans lesquels :
- D est un squelette aromatique polyfonctionnalisé par des groupements carboxylates et/ou aminés, de préférence de type 1,3,5 triazine, de formule :



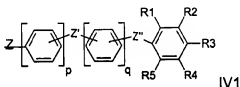
- le lien 1 et le lien 2 sont choisis parmi a) et b) de préférence a) :
 - a) $(CH_2)_2 - \phi - NH_2$, $(CH_2)_3 - NH_2$, $NH-(CH_2)_2-NH$, $NH-(CH_2)_3-NH$,
 - b) P1-I-P2, identiques ou différents, P1 et P2 étant choisis parmi OH, SH, NH2, rien, CO2H, NCS, NCO, SO3H,
- Avec I = Alkylène, alkoxyalkylène, polyalkoxyalkylène, alkylène interrompu par phénylène, alkylidène, acylidène

- W est le radical d'une molécule organique portant m groupes carbonyle qui forment des groupes carboxamido avec A ; ou W est un groupe :



3. Composés selon la revendication 1 ou 2, dans lesquels R1 représente (CH₂)_xCONHR avec x=1, 2 ou 3, et R est un groupe hydrophile de poids moléculaire supérieur à 300, choisi parmi :

1) un groupement :



et Z est une liaison, CH₂, CH₂CONH ou (CH₂)₂NHCO
Z' est une liaison, O, S, NQ, CH₂, CO, CONQ, NQCO, NQ-CONQ ou CONQCH₂CONQ,

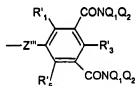
Z'' est une liaison, CONQ, NQCO ou CONQCH₂CONQ

p et q sont des nombres entiers dont la somme vaut 0 à 3 ;

R₁, R₂, R₃, R₄ ou R₅ représentent :

- soit indépendamment l'un de l'autre H, Br, Cl, I, CONQ₁Q₂ ou NQ₁COQ₂ avec Q₁ et Q₂ identiques ou différents sont H ou un groupe (C₁-C₈)alkyle mono- ou polyhydroxylé ou éventuellement interrompu par un ou des atomes d'oxygène, et au moins l'un et au plus deux des R₁ à R₅ sont CONQ₁Q₂ ou NQ₁COQ₂ ;

- soit R₂ et R₄ représentent



et R₁, R'₁, R₃, R'₃, R₅ et R'₅, identiques ou différents, représentent H, Br, Cl ou I, Q₁ et Q₂ ont la même signification que précédemment et Z''' est un groupe choisi parmi CONQ, CONQCH₂CONQ, CONQCH₂, NQCONQ,

CONQ(CH₂)₂NQCO et Q est H ou (C₁-C₄)alkyle, éventuellement hydroxylé, les groupes alkyle pouvant être linéaires ou ramifiés ;

2) une branche dite "flash



5 avec Z''' étant NQCH₂(CH₂OCH₂)(CH₂)_iNH₂, avec i = 2 à 6 et j = 1 à 6

4. Composés selon la revendication 1, de formule :



dans laquelle :

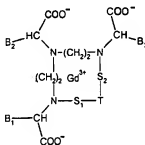
10 - m1 est 3, 4, 5 ou 6 ;

- W1 est le radical d'une molécule organique portant m1 groupes carbonyle qui forment des groupes carboxamido avec A1 ;

ou W1 est un groupe :



15 - A1 représente le groupe :

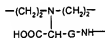


II 1

dans lequel :

-S₁-T-S₂- est

- soit

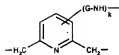


où S₁ = S₂ = (CH₂)₂

avec B₁, B₂, B₃ représentant tous les trois (CH₂)_xCONHR avec x = 1, 2 ou 3

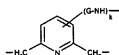
108

- soit

III₁avec $k = 0$ et $S_1 = S_2 = \text{CH}_2$

5 l'un des B₁, B₂, B₃ représentant G-NH, et les autres représentant (CH₂)_xCONHR

- soit

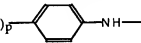
III₁

10

avec $k=1$ B₁, B₂, B₃ représentant tous les trois (CH₂)_xCONHR avec $x = 1, 2$ ou 3

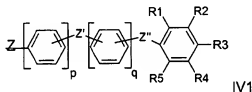
et GNH choisi parmi :

les groupes $-(\text{CH}_2)_n\text{-NH-}$ avec $n = 1$ à 4,

ou $(\text{CH}_2)_p$ --NH- avec $p = 0$ à 3 ;

15 étant précisé que :

- R représente un groupe hydrophile de poids moléculaire supérieur à 200, de préférence R représente un groupement :

IV₁

20

et Z est une liaison, CH₂, CH₂CONH ou (CH₂)₂NHCO

Z' est une liaison, O, S, NQ, CH₂, CO, CONQ, NQCO, NQ-CONQ ou CONQCH₂CONQ,

Z'' est une liaison, CONQ, NQCO ou CONQCH₂CONQ

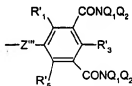
p et q sont des nombres entiers dont la somme vaut 0 à 3 ;

25

R₁, R₂, R₃, R₄ ou R₅ représentent :

- soit indépendamment l'un de l'autre H, Br, Cl, I, CONQ₁Q₂ ou NQ₁COQ₂ avec Q₁ et Q₂ identiques ou différents sont H ou un groupe (C₁-C₈)alkyle mono- ou polyhydroxylé ou éventuellement interrompu par un ou des atomes d'oxygène, et au moins l'un et au plus deux des R₁ à R₅ sont CONQ₁Q₂ ou NQ₁COQ₂ ;

- soit R₂ et R₄ représentent



et R₁, R₁, R₃, R₃, R₅ et R₅, identiques ou différents, représentent H, Br, Cl ou I, Q₁ et Q₂ ont la même signification que précédemment et Z''' est un groupe choisi parmi CONQ, CONQCH₂CONQ, CONQCH₂, NQCONQ, CONQ(CH₂)₂NQCO et Q est H ou (C₁-C₄)alkyle, éventuellement hydroxylé, les groupes alkyle pouvant être linéaires ou ramifiés ou un groupement FLASH de formule :



avec Z''' étant NQCH₂(CH₂OCH₂)_i(CH₂)_jNH₂, avec i = 2 à 6 et j = 1 à 6 ;

ainsi que les sels des composés de formule I1 avec des acides ou des bases minérales ou organiques pharmaceutiquement acceptables.

5. Composés selon la revendication 1, de formule :



dans laquelle :

- m2 est 2, 3 ou 4 ;

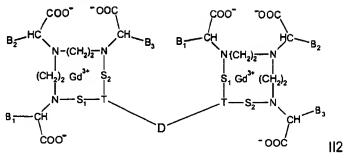
- W2 est le radical d'une molécule organique portant m2 groupes carbonyle qui forment des groupes carboxamido avec A2 ;

ou W2 est un groupe :

110

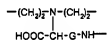


- A2 représente 1) le groupe :



dans lequel

-S₁-T-S₂- est

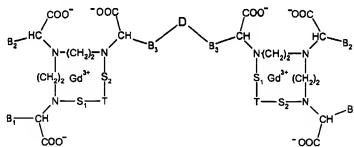


où S₁ = S₂ = (CH₂)₂

B₁, B₂, B₃ représentant tous les trois (CH₂)_xCONHR avec x = 1, 2 ou 3

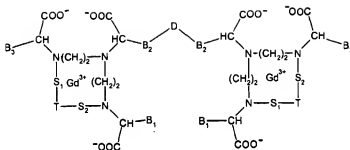
10

- ou A2 représente 2)



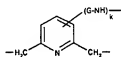
IIa2 (composé dit PCTA N fonctionnalisé)

Où IIb2 (composé dit PCTA N fonctionnalisé et isomère de position du IIb2)



II b2

Dans lesquels S_1 -T- S_2 est :



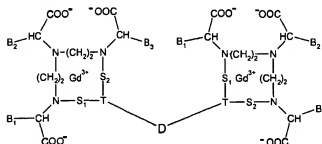
III2

avec $k = 0$ et $S_1 = S_2 = CH_2$;

B_3 représentant G-NH, et B_1 et B_2 représentant $(CH_2)_2CONHR$ pour IIa2

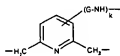
B_2 représentant G-NH, et B_1 et B_3 représentant $(CH_2)_2CONHR$ pour II b2

- ou A2 représente 3)



IIc2 (composé dit PCTA C fonctionnalisé)

lorsque S_1 -T- S_2 est :



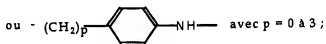
III2

avec $k = 1$ et $S_1 = S_2 = \text{CH}_2$;

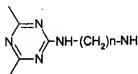
B_1, B_2, B_3 représentant tous les trois $(\text{CH}_2)_x\text{CONHR}$ avec $x = 1, 2$ ou 3 pour II c 2

Sachant que, pour II2, IIa2, IIb2 et IIc2,

5 GNH est choisi parmi les groupes $-(\text{CH}_2)_n\text{NH}-$ avec $n = 1$ à 4 ,

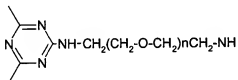


- D étant (Div – lien 2) et étant un diviseur, Div étant de préférence de type 1,3,5 triazine, et D étant de préférence :

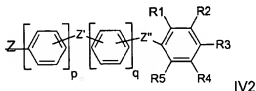


10

ou



- R représente un groupe hydrophile de poids moléculaire supérieur à 200, de préférence R représente un groupement :



15

et Z est une liaison, CH_2 , CH_2CONH ou $(\text{CH}_2)_2\text{NHCO}$

Z' est une liaison, O, S, NQ, CH_2 , CO, CONQ, NQCO, NQ-CONQ ou CONQCH₂CONQ,

20

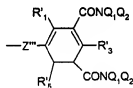
Z'' est une liaison, CONQ, NQCO ou CONQCH₂CONQ

p et q sont des nombres entiers dont la somme vaut 0 à 3 ;

R_1, R_2, R_3, R_4 ou R_5 représentent :

- soit indépendamment l'un de l'autre H, Br, Cl, I, CONQ_1Q_2 ou NQ_1COQ_2 avec Q_1 et Q_2 identiques ou différents sont H ou un groupe $(\text{C}_1\text{-C}_8)$ alkyle mono- ou polyhydroxylé ou éventuellement interrompu par un ou des atomes d'oxygène, et au moins l'un et au plus deux des R_1 à R_5 sont CONQ_1Q_2 ou NQ_1COQ_2 ;

- soit R_2 et R_4 représentent



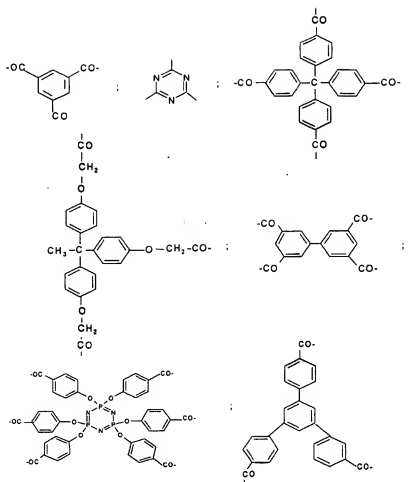
et R_1 , R'_1 , R_3 , R'_3 , R_5 et R'_5 , identiques ou différents, représentent H, Br, Cl ou I, Q_1 et Q_2 ont la même signification que précédemment et Z''' est un groupe choisi parmi CONQ , $\text{CONQCH}_2\text{CONQ}$, CONQCH_2 , NQCONQ , $\text{CONQ}(\text{CH}_2)_2\text{NQCO}$ et Q est H ou $(\text{C}_1\text{-C}_4)$ alkyle, éventuellement hydroxylé, les groupes alkyle pouvant être linéaires ou ramifiés

ou un groupement FLASH de formule :



avec Z''' étant $\text{NQCH}_2(\text{CH}_2\text{OCH}_2)_i(\text{CH}_2)_j\text{NH}_2$, avec $i = 2$ à 6 et $j = 1$ à 6 ; ainsi que les sels des composés de formule I1 avec des acides ou des bases minérales ou organiques pharmaceutiquement acceptables.

6. Composés selon l'une quelconque des revendications précédentes dans lesquels respectivement, W pour les composés de formule (E), W1 pour les composés de formule I1, W2 pour les composés de formule I2, est choisi parmi les groupes :



et m est égal au nombre de liaisons libres de W .

7. Composés selon l'une quelconque des revendications 1 à 4 dans lesquels, respectivement, W pour les composés de formule (E), W1 pour les composés de formule I1, W2 pour les composés de formule I2, est :

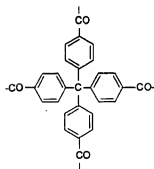


8. Composés selon l'une quelconque des revendications 1 à 4 dans lesquels,
10 respectivement, W pour les composés de formule (E), W1 pour les composés de
formule I1, W2 pour les composés de formule I2, est :

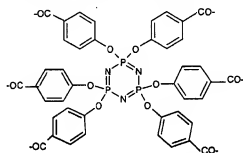
115



ou



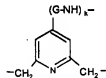
9. Composés selon l'une quelconque des revendications 1 à 4 dans lesquels,
 5 respectivement, W pour les composés de formule (E), W1 pour les composés de formule I1, W2 pour les composés de formule I2, est :



10. Composés selon l'une quelconque des revendications précédentes dans
 lesquels x est 2.

10

11. Composés selon l'une quelconque des revendications 4, ou 6 à 10, de formule
 I1, dans laquelle $-S_1 - T - S_2-$ représente :

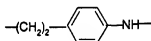


avec $S_1 = S_2 = CH_2$.

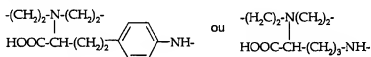
15

12. Composés selon la revendication 11 de formule I1 dans laquelle k est 1 et G est $-(CH_2)_3-$.

13. Composés selon la revendication 11 de formule I1 dans laquelle k est 0 et B₂ ou B₃ représente $-(CH_2)_3NH-$ ou



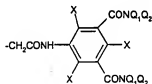
14. Composés selon l'une quelconque des revendications 4 à 10, de formule I1 ou I2, dans laquelle $-S_1 - T - S_2-$ représente :



avec $S_1 = S_2 = (CH_2)_2$.

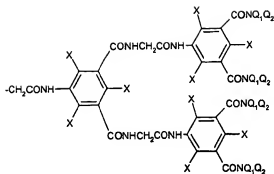
15. Composés selon l'une quelconque des revendications précédentes pour lesquels B₁, B₂ et B₃, lorsqu'ils ne représentent pas $-G-NH$, représentent $-(CH_2)_2CONHR$, avec dans R, $p = q = 0$ et Z étant $-CH_2CONH$.

16. Composés selon la revendication 15 pour lesquels R représente :



et les X sont identiques et représentent Br ou I tandis que Q₁ et Q₂, identiques ou différents, sont des groupes (C₁-C₈)alkyle, mono- ou polyhydroxylés, de telle sorte que chaque CONQ₁Q₂ comporte de 4 à 10 hydroxyles au total.

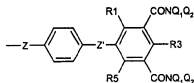
17. Composés selon la revendication 15 pour lesquels R représente :



et les X identiques sont Br ou I et Q₁ et Q₂, identiques ou différents, sont des groupes (C₁-C₈)alkyle, mono ou polyhydroxylés de telle sorte que chaque groupe CONQ₁Q₂ comporte de 4 à 10 hydroxyles au total.

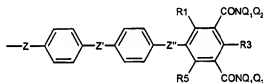
5

18. Composés selon l'une quelconque des revendications 1 à 14 pour lesquels R représente :



10 Z est CH₂ ou CH₂CONH, Z' est CONH ou CONHCH₂CONH, R₁, R₃, R₅, identiques, sont Br ou I, Q₁ et Q₂, identiques ou différents, étant des groupes (C₁-C₈)alkyle, mono ou polyhydroxylés, de telle sorte que chaque groupe CONQ₁Q₂ comporte de 4 à 10 hydroxyles au total.

15 19. Composés selon l'une quelconque des revendications 1 à 14 pour lesquels R représente :



Z est CH₂CONH, Z' est CONH, Z'' est CONHCH₂CONH et R₁, R₃, R₅ identiques sont Br ou I et Q₁ et Q₂, identiques ou différents, sont des groupes (C₁-C₈)alkyle, monohydroxylés ou polyhydroxylés, de telle sorte que chaque groupe CONQ₁Q₂ comporte de 4 à 10 hydroxyles au total.

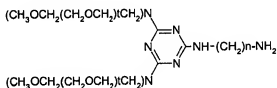
20. Composés selon l'une quelconque des revendications 1 à 14 pour lesquels R représente



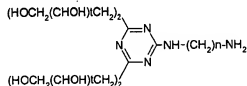
avec Z''' étant $NQ(CH_2)_i(CH_2OCH_2)_j(CH_2)_nNH_2$, avec $i = 2$ à 6 et $j = 1$ à 6 ,

5

de préférence



ou



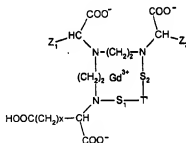
10

avec $t = 1, 2, 3$ ou 4 et $n = 2$ à 6 .

21. Composés selon l'une quelconque des revendications précédentes, dans lesquels Q_1 représente $CH_2CHOHCH_2OH$ ou $CH_2(CHOH)_4CH_2OH$ et Q_2 représente $CH_2(CHOH)_4CH_2OH$.

15

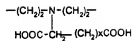
22. Composés de formule :



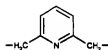
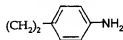
V 1

dans laquelle x est 1, 2 ou 3 et $-S_1-T-T-S_2-$ est :

119

où $S_1 = S_2 = (\text{CH}_2)_2$

ou

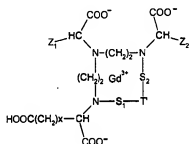
5 avec $S_1 = S_2 = \text{CH}_2$ et l'un des groupes Z_1 ou Z_2 est choisi parmi les groupes $-(\text{CH}_2)_3\text{NH}_2$ ou

dont les groupes amino sont éventuellement protégés,

et l'autre groupe est $-(\text{CH}_2)_2\text{COOH}$,

10 ainsi que ses sels avec une base alcaline.

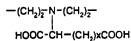
23. Composés de formule



V1

15 dans laquelle $x = 1, 2$ ou 3 et $-S_1-T^1-S_2-$ est :

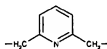
1)

avec $S_1 = S_2 = (\text{CH}_2)_2$

ou

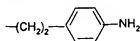
20

2)



avec $S_1 = S_2 = \text{CH}_2$

et l'un des groupes Z_1 ou Z_2 est choisi parmi les groupes $-(\text{CH}_2)_3\text{NH}_2$ ou

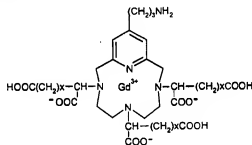


et l'autre des Z_1 ou Z_2 est $(\text{CH}_2)_x\text{COOH}$;

ainsi que ses sels avec une base alcaline.

24. Composés selon la revendication 22 de formule V1 dans laquelle $x = 2$.

25. Composé de formule :



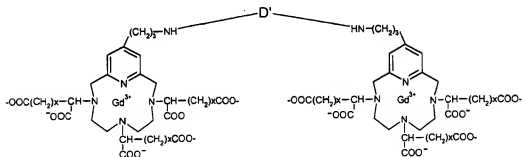
VI 1

dans laquelle $x = 1, 2$ ou 3

et ses sels avec une base alcaline.

26. Composés selon la revendication 25 de formule VI dans laquelle $x = 2$.

27. Composé de formule :



VI 2

dans laquelle $x = 1, 2$ ou 3

et ses sels avec une base alcaline.

28. Produit de contraste pour l'imagerie par résonance magnétique, caractérisé en ce
5 qu'il comprend un composé selon l'une des revendications 1 à 22, éventuellement
associé à un véhicule pharmaceutiquement acceptable.

29. Produit de contraste selon la revendication 28, présenté sous forme d'une
solution stérile injectable.

10

30. Produit de contraste selon la revendication 28 pour son utilisation dans le
diagnostique d'une pathologie cardiovasculaire, cancéreuse, inflammatoire.

31. Utilisation d'un produit de contraste selon la revendication 28 pour la préparation
15 d'une composition destinée au diagnostique d'une pathologie cardiovasculaire,
cancéreuse, inflammatoire.

32. Composé selon l'une quelconque des revendications 1 à 22 ayant une efficacité
massique molaire comprise entre 7 et 15.

20

33. Procédé de criblage consistant à sélectionner les composés de formule (E) selon
la revendication 1, efficaces sur le plan diagnostique, ledit procédé comprenant :

- la préparation d'un composé candidat polymétallique de formule (E)
- l'utilisation du composé candidat dans un protocole de test approprié d'une
25 indication diagnostique
- la sélection des candidats présentant une efficacité massique d'au moins
30%, de préférence d'au moins 50% supérieure à celle du chélate non
polymétallique correspondant.